This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

(12)特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



| 1221 | 1010 | 1 1010 | 1 1010 | 1010 | 1010 | 1010 | 1010 | 1010 | 1010 | 1010 | 1010 | 1010 | 1010 | 1010 |

(43) 国際公開日 2001 年5 月3 日 (03.05.2001)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 01/30757 A1

(51) 国際特許分類?: C07D 213/30, 277/26, 277/28, 277/32, 277/44, 215/14, 215/56, 307/52, 513/04, 263/56, 417/04, 417/06, 417/12, 417/14, 285/08, 498/06, 471/04, 237/28, 409/12, A61K 31/426, 31/427, 31/47, 31/341, 31/437, 31/423, 31/44, 31/433, 31/4439, 31/4709, 31/4738, 31/4375, 31/502, 31/5383, A61P 31/04, G01N 33/15, 33/50

(21) 国際出願番号:

PCT/JP00/07565

(22) 国際出願日:

2000年10月27日(27.10.2000)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

1999年10月28日 (28.10.1999) U 特願平 2000-326713

2000年10月26日(26.10.2000) JI

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): マイクロサイド ファーマシューティカルズ インコーポレイテッド (MICROCIDE PHARMACEUTICALS, INC.) [US/US]; 94043 カリフォルニア州 マウンテンピュー モードアペニュー 850 California (US). 第一製薬株式会社 (DAIICHI PHARMACEUTICAL CO., LTD.) [JP/JP]; 〒103-8234 東京都中央区日本橋3丁目14番10号 Tokyo (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): リーガー ロジャー (LEGER, Roger) [CA/CA]; J4R 2V8 ケベック州 セン

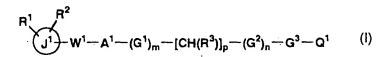
ト-ランパート アッパー エディソン 202 Quebec (CA). ワトキンス ウイリアム ジョン (WATKINS, William John) [US/US]; 94087 カリフォルニア州 サニィヴェイ ルオネイダ ドライブ 626 California (US). ツアン ジェ イソンチジア (ZHANG, Jason Zhijia) [US/US]; 94404 カリフォルニア州 フォスター シティ クレイン アベ ニュー 770 California (US). レナウ トーマス エリック (RENAU, Thomas Eric) [US/US]; 95051 カリフォルニ ア州 サンタ クララ ベッパー ツリー レイン#224 900 California (US). リー ヴィング ジャック (LEE, Ving Jack) [US/US]; 94024カリフォルニア州 ロス アルトス カーボコート 1335 California (US). 太田敏晴 (OHTA, Toshiharu) [JP/JP]. 中山 清 (NAKAYAMA, Kiyoshi) [JP/JP]. 石田洋平 (ISHIDA, Yohhei) [JP/JP]. 大塚雅己 (OHTSUKA, Masami) [JP/JP]. 川戸晴子 (KAWATO, Haruko) [JP/JP]; 〒134-8630 東京都江戸川区北葛西 1丁目16番13号 第一製薬株式会社 東京研究開発セン ター内 Tokyo (JP).

- (74) 代理人: 今村正純、外(IMAMURA, Masazumi et al.) ; 〒104-0031 東京都中央区京橋一丁目5番5号 KRFビル5階 Tokyo (JP).
- (81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.
- (84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), ユーラシア特許 (AM,

/梳葉有]

(54) Title: DRUG DISCHARGE PUMP INHIBITORS

(54) 発明の名称:薬剤排出ポンプ阻害薬



(57) Abstract: Drugs for preventing and/or treating microbial infectious diseases which contain, as the active ingredient, compounds represented by the formula (1), physiologically acceptable salts thereof or hydrates of the same and have an effect of making a microorganism having acquired tolerance to a drug non-tolerant. In said formula R¹ and R² independently represent each hydrogen, halogeno, carboxy, etc.; J¹ represents 5- or 6-membered heteroaryl; W¹ represents -CH=CH-, -CH=CH-, -CH₂CH₂-, etc.; A¹ represents phenylene, pyridinedyl, furandyl, etc.; G¹ represents oxygen, carbonyl, ethynyl, etc.; p is an integer of from 0 to 3; G² represents phenylene, furandyl, tetrahydrofurandyl, etc.; G³ represents -CH₂- or a single bond; m and n represent each an integer of 0 or 1; and Q¹ represents an acidic group.

[統葉有]

AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, のガイダンスノート」を参照。 CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

2文字コード及び他の略語については、定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語

添付公開售類:

国際調査報告書

(57) 要約:

下記の一般式(I):

$$R^{1} = R^{2}$$

$$(J^{1}) - W^{1} - A^{1} - (G^{1})_{m} - [CH(R^{3})]_{p} - (G^{2})_{n} - G^{3} - Q^{1}$$
(I)

〔式中、R1及びR2はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、 カルボキシル 基などを示し; J^1 は5員又は6員の芳香族へテロ環を示し; W^1 は-CH=CH-、-CH \equiv CH-、-CH $_2$ CH $_2$ -などを示し; A^1 はフェニレン基、ビリジ ンジイル基、フランジイル基などを示し; G¹は酸素原子、カルボニル基、エチ ニル基などを示し、pは0から3の整数を示し; G^2 はフェニレン基、フランジ イル基、テトラヒドロフランジイル基などを示し; G³は-CH2-又は単結合を 示し;m及Vnは0又は1の整数を示し;及VQ 1 は酸性基を示す〕で表される 化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物を有効成分として含 み、薬剤耐性を獲得した微生物を脱耐性化させる作用を有する微生物感染症の予 防及び/又は治療のための医薬。

明細書

薬剤排出ポンプ阻害薬

技術分野

本発明は、微生物感染症の予防や治療に有用な医薬の発明に関する。

背景技術

微生物による感染症の予防や治療のためにこれまで数多くの抗菌薬が開発され、 β -ラクタム系 (ペニシリン系、セフェム系、モノバクタム系、カルバペネム系、ペネム系)、アミノグリコシド系、キノロン系、マクロライド系、テトラサイクリン系、リファマイシン系、クロラムフェニコールあるいはホスホマイシン等の薬剤が実用化されてきた。一方、臨床における抗菌薬の使用量の増加に伴い、これら抗菌薬に対する耐性菌の出現が顕著になり、感染症治療における重大な問題となっている。

耐性菌による感染症の中で、特に難治性あるいは重症感染症例で問題となっている菌種として、緑膿菌及びメチシリン耐性黄色ブドウ球菌(MRSA)を挙げることができる。これらの菌種に対し、治療上有効な抗菌薬は現在限られており、現行の薬剤で将来にわたり治療効果が期待できるか否かは定かではない。特に、薬剤耐性緑膿菌に対しては、特効的に効果が期待できる薬剤は存在しないのが現状である。高齢化あるいは臓器移植、抗癌治療等の高度医療の普及に伴い、特に免疫力の低下した患者において頻発する感染症、いわゆる日和見感染症が医療現場では極めて大きな問題となってきており、上記耐性菌への対策は急務を要する状況である。

一方、近年、耐性菌の耐性機構の解析研究によって、細菌の薬剤排出機構として薬剤排出ポンプの存在が認知されてきた。古くは1980年にLevyのグループによってテトラサイクリン系の抗菌薬を特異的に菌体外に排出するポンプが

同定され、テトラサイクリン耐性の主たる要因として注目された(L. McMurry、Proc. Natl. Acad. Sci.U.S.A., 77, 3974, 1980)。さらに最近の研究によって、大腸菌、緑膿菌、枯草菌、ブドウ球菌、肺炎球菌ならびに淋菌における多剤排出型の薬剤排出ポンプの存在が報告された。なかでも、相同性を有する緑膿菌の薬剤排出ポンプとして現在までに4種の多剤排出型ポンプが報告されており、緑膿菌が本来的に示すところの薬剤低感受性の要因になっていると考えられてきている(K. Poole et. al, J. Bacteriol., 175, 7363, 1993; K. Poole et. al, M. Microbiol., 21, 713, 1996; T. Kohler et. al, M. Microbiol., 23, 345, 1997; T. Kohler et. al, M. Microbiol., 23, 345, 1997; T. Kohler et. al, Antimicrob. Agents Chemother., 43, 415, 1999)。

緑膿菌の薬剤排出ポンプは、βーラクタム、テトラサイクリン、クロラムフェニコールあるいはキノロン系等をはじめとした多種の薬剤を菌体外に排出し、緑膿菌の薬剤耐性に寄与している。

この問題を克復するためには、耐性化の要因である薬剤排出ポンプによる耐性 化を回避可能な新規骨格を有する抗菌薬を開発するか、あるいは薬剤排出ポンプ の機能を阻害することによって既存の抗菌薬を有効にする併用薬を開発すること が有効な手段と考えられる。

近年、ラショナルドラッグデザインは創薬における重要なアプローチとして認識されている。本方法は大きく二つのカテゴリーに分類することができる。一つは標的となる蛋白質等の3次元的情報が解明されている場合に適用される方法であり、そのデータを基にして新規な化合物をデザインしていくものである。この場合、リガンドが結合した状態で結晶構造が解かれていれば、デザインはより容易になる。もう一つの方法は、標的の座標が明らかではない場合に適用する方法である。この場合、活性を示す化合物とその周辺化合物の構造活性相関、ならびにそれらの3次元構造をもとにモデリングを行い、新しいデザインに活かしていく方法が採用される。

後者のうち代表的な手法として、例えば下記のプログラム等を用いた方法を挙

げることができる:CATALYSTTM (Greene et al., J. Chem. Inf. Comp. Sci., 1994, 34, 1297-1308), DISCO (Martin Y.C., et al., J. Comp. Aided Mol. Design, 1993, 7, 83-102), COMFA (Cramer R.D., J. Am. Chem. Soc., 1988, 110, 5959-5967)。 これらのプログラムを用い構造活性相関の情報と構造を入力、解析することで活性発現に必要な条件を示す3次元座標(ファーマコフォア)を得ることができる。 正確なファーマコフォアの使用は、デザインの精度を向上させ、効率よく有効な薬剤を獲得するのに大きく貢献する。また、得られたファーマコフォアを用いて 化合物の活性予測も行うことができる。最近、このようなアプローチが活発に行われており、例えば W098/04913 にその背景等、また、実施化及び実用化の例について記されている。

発明の開示

本発明は、病原微生物の治療効果を改善させる新規な感染症治療薬、とりわけ、抗微生物剤に対して耐性を獲得した微生物に作用して薬剤排出ポンプを阻害することによりその微生物を脱耐性化させ、抗微生物剤の予防及び/又は治療効果を増強するための医薬を提供することを課題としている。

本発明者らは上記の課題を課題を解決すべく鋭意研究を行い、耐性を獲得した 緑膿菌を用い、薬剤耐性克服作用の向上を指標にして新規ならびに既知化合物群 より耐性克服効果を有する化合物群を選抜し、その誘導体を製造してその活性を 鋭意検討した。さらに、誘導体のコンホメーション解析及び活性との関連づけを 行う手法を用いることにより、特定の座標で示されるファーマコフォアを構築することに成功し、本ファーマコフォアを満たす化合物が緑膿菌薬剤排出ポンプ阻 書活性を有することを見出した。本発明は上記の知見を基にして完成されたもの である

すなわち、本発明は、下記の一般式(I):

$$R^{1} = R^{2}$$

$$(J^{1}) - W^{1} - A^{1} - (G^{1})_{m} - [CH(R^{3})]_{p} - (G^{2})_{n} - G^{3} - Q^{1}$$
(I)

〔式中、 R^1 及び R^2 はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、 カルボキシル基、アルコキシカルボニル基、置換基を有していてもよいアミノ基、置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有していてもよいアリール基、又は置換基を有していてもよいへテロ環基を示すか、あるいは R^1 及び R^2 が互いに結合してそれらが置換する J^1 の2個の隣接する環構成原子とともに形成する $5\sim7$ 員の飽和又は不飽和の環を示し;

R³は水素原子、水酸基、又はアルコキシ基を示し;

 J^1 は5員又は6員の芳香族へテロ環を示し;

 W^1 は-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、 $-CH_2CH_2-$ 、 $-OCH_2-$ 、 $-SCH_2$ -、 $-OCH_2O-$ 、 $-CH_2O-$ 、 $-CH_2-$ 、-CO-、 $-CH_2CH_2CH_2$ -、 $-CH_2NH-$ 、 $-NHCH_2-$ 、 $-CH_2S-$ 、-CONH-、 $-CH_2SC$ H_2- 、-CH=CH-CONH-及び $-CH_2OCH_2-$ からなる群から選ばれる基(上記の基の左側が J^1 の環構成原子に結合する)又は単結合を示し;

A¹は置換基を有していてもよいフェニレン基、置換基を有していてもよいビリジンジイル基、置換基を有していてもよいフランジイル基、置換基を有していてもよいベンソフランジイル基、置換基を有していてもよいベンソフランジイル基、置換基を有していてもよいベンソオキサゾールジイル基、置換基を有していてもよいベンゾチアゾールジイル基、置換基を有していてもよいビリド [1, 2-a] ビリミジンジイル基、置換基を有していてもよいモリド [1, 2-a] ビリミジンジイル基、置換基を有していてもよいキナゾリンジイル基、置換基を有していてもよい2H-クロメンジイル基、置換基を有していてもよい・フリンジイル基、置換基を有していてもよいキノリン・4-オン・ジイル基、置換基を有していてもよいキノリンジイル基、置換基を有していてもよいキアジアゾロ [3, 2-a] ビリミジンジイル基、又は置換基を有していてもよいチアゾロ [3, 2-a] ビリミジンジイル基を示し;

 G^1 は酸素原子、カルボニル基、エチニル基、-CH=N-、-N(R^4)-CO-、-(CH_2)-N(R^5) -CO-、-N(R^6) -、-N(R^7) $-SO_2-$ 、-SO $_2-N$ (R^8) -、-CON(R^9) -、-C($=CHR^{10}$)-、-C(R^{11}) =C(R^{12}) - 、-NHCO-C(R^{13})(R^{14}) - 、-CONH-C(R^{15})(R^{16}) - 、又は $-CH_2O$ (CH_2) $_q-$ (式中、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 、及び R^8 はそれぞれ独立に水素原子、水酸基、又は置換基を有していてもよいアルキル基を示し; R^{10} はシアノ基、カルボキシル基、又は置換基を有していてもよいアルコキシカルボニル基を示し; R^{11} 及び R^{12} はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、置換基を有していてもよいアルキル基、又は置換基を有していてもよいアリール基を示すか、あるいは R^{11} 及び R^{12} が互いに結合して形成する環を示し; R^{13} 及び R^{14} はそれぞれ独立に水素原子又はアルキル基を示すか、あるいは R^{13} 及び R^{14} はそれぞれ独立に水素原子又はアルキル基を示すか、あるいは R^{15} 及び R^{16} はそれぞれ独立に水素原子又はアルキル基を示すか、あるいは R^{15} 及び R^{16} はそれぞれ独立に水素原子又はアルキル基を示すか、あるいは R^{15} 及び R^{16} が互いに結合して形成するアルキレン基を示し; R^{15} 及び R^{16} が互いに結合して形成するアルキレン基を示し; R^{15} 0の整数を示す)を示し;

pは0から3の整数を示し;

 G^2 は置換基を有していてもよいフェニレン基、置換基を有していてもよいフランジイル基、置換基を有していてもよいテトラヒドロフランジイル基、置換基を有していてもよいチアゾリンジイル基、置換基を有していてもよいチアゾリンジイル基、置換基を有していてもよいイソオキサゾリンジイル基、置換基を有していてもよい1,3-ジオキソランジイル基、置換基を有していてもよいチオフェンジイル基、置換基を有していてもよいピリミジンジイル基、 $-C(R^{17})=C(R^{18})-[C(R^{19})=C(R^{20})]_y-(式中、R^{17},R^{18},R^{19},及びR^{20}はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、置換基を有していてもよいアルキル基、又は置換基を有していてもよいアリール基を示すか、あるいは<math>R^{17}$ と R^{18} とが互いに結合して形成する環、及び/又は R^{19} と R^{20} と互いに結合して形成する環を示し、YはQからQの整数を示す)、又はQ0 に Q1 に Q2 に Q3 に Q3 に Q4 に Q4 に Q4 に Q5 に Q6 の

アルキル基を示すか、 R^{21} と R^{22} とが互いに結合して形成する環及U/又は、 R^{23} と R^{24} とが互いに結合して形成する環を示す。あるいは R^{21} と R^{23} とが互いに結合して形成する環を示す。

 G^3 は $-CH_2$ -又は単結合を示し;

m及びnはそれぞれ独立に0又は1の整数を示し;及び

Q¹は酸性基を示す〕で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物を有効成分として含む微生物感染症の予防及び/又は治療のための医薬を提供するものである。

別の観点からは、上記の一般式(I)で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物を有効成分として含み、薬剤耐性を獲得した微生物を脱耐性化させるための医薬;及び上記の一般式(I)で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物を有効成分として含み、抗微生物薬の作用を増強するための医薬が提供される。これらの発明において、微生物が緑膿菌である医薬は本発明の好ましい態様である。また、上記の一般式(I)で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物と抗微生物薬とを含む微生物感染症の予防及び/又は治療のための医薬組成物が本発明により提供される。

さらに別の観点からは、微生物感染症の予防及び/又は治療方法であって、上記の一般式(I)で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物の予防及び/又は治療有効量をヒトを含む哺乳類動物に投与する工程を含む方法;抗微生物薬に対して耐性を獲得した微生物を脱耐性化させる方法であって、上記の一般式(I)で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物の有効量を該微生物に接触させる工程を含む方法;抗微生物薬に対する微生物の耐性獲得を阻害する方法であって、上記の一般式(I)で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物の有効量を該微生物に接触させる工程を含む方法;微生物の抗微生物薬に対する感受性を増大させる方法であって、上記の一般式(I)で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物の有効量を該微生物に接触させる工程を含む方法;及び、抗微生物薬の作の水和物の有効量を該微生物に接触させる工程を含む方法;及び、抗微生物薬の作

用を増強する方法であって、上記の一般式(I)で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物の有効量をヒトを含む哺乳類動物に投与する工程を含む方法が提供される。上記一般式(I)で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物は、通常、1又は2種以上の抗微生物薬と同時に、別々に、又は経時的に投与される。また、上記医薬の製造のための上記の一般式(I)で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物の使用が提供される。

上記の発明に加えて、本発明により、下記の一般式(II):

$$R^{31} R^{32} = (II)$$

〔式中、 R^{31} 及び R^{32} はそれぞれ独立に水素原子、ハロケン原子、 カルボキシル基、アルコキシカルボニル基、置換基を有していてもよいアミノ基、置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有していてもよいアリール基、又は置換基を有していてもよいへテロ環基を示すか、あるいは R^{31} 及び R^{32} が互いに結合してそれらが置換する J^{11} の2個の隣接する環構成原子とともに形成する6員環を示し;

 J^{11} は5 員又は6 員の芳香族へテロ環を示し;

 W^{11} は一CH=CH-、一 CH_2CH_2- 、一 OCH_2- 、一 SCH_2- 、一 OCH_2 0ー、一 CH_2O- 、一 CH_2O- 、一 CH_2- 、一CO-、一 CH_2CH_2 0ー、一 CH_2 0ー、一 CH_2 0ー、一 CH_2 0ー、一 CH_2 0ー、 CH_2 0ー、 CH_2 0ー、 CH_2 0ー、 CH_2 1・ CH_2 1・ CH_2 2・ CH_2 3・ CH_2 4・ CH_2 5・ CH_2 6・ CH_2 7・ CH_2 8・ CH_2 8・ CH_2 9・ CH_2

A¹¹は置換基を有していてもよいビリジンジイル基、置換基を有していてもよい ビリド [1, 2-a] ビリミジンジイル基、置換基を有していてもよいキノリン -4-オン-ジイル基、置換基を有していてもよいアザキノリン-4-オン-ジ イル基、置換基を有していてもよいキノリンジイル基、置換基を有していてもよ

PCT/JP00/07565

いチアジアゾロ [3, 2-a] ビリミジンジイル基、又は置換基を有していてもよいチアゾロ [3, 2-a] ビリミジンジイル基を示し;

 G^{11} は酸素原子、カルボニル基、エチニル基、-CH=N-、 $-N(R^{33})CO-$ 、 $-N(R^{34})-SO_2-$ 、 $-SO_2-N(R^{36})-$ 、 $-CO-N(R^{36})-$ 、 $-CC(=CHR^{37})-$ 、又は $-C(R^{38})=C(R^{39})-$ (式中、 R^{33} 、 R^{34} 、 R^{35} 、 R^{3} 、 R^{37} 、 R^{38} 、及び R^{39} はそれぞれ独立に水素原子又は置換基を有していてもよいアルキル基を示す)を示し;

mは0又は1の整数を示し;及び

Q¹¹は酸性基を示す〕で表される化合物又はその塩、及び上記の一般式(II)で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物を有効成分として含む医薬が提供される。

さらに本発明によれば、以下の4つのサイトを以下の許容範囲内:

Site	Feature	x (Å)	y(Å)	z(Å)	Tolerance (Å)
1	Hydrophobic	8.839	-0.324	1.49	2
2	Hydrophobic	4.819	1.836	-0.29	1.7
3	Hydrophobic	-1.722	-0.964	0.89	1.7
4	Negative Ionizable	-8.636	-1.067	-2.554	2

で占有する部分構造を有し、緑膿菌薬剤排出ポンプ阻害作用を有する化合物、そ の塩、又はそれらの水和物が提供される。

この発明の好ましい態様によれば、上記化合物、その塩、又はそれらの水和物の緑膿菌薬剤排出ポンプ阻害活性(MPC4:緑膿菌薬剤排出ポンプ阻害活性とは抗菌剤の菌に対する最小発育阻止濃度を四分の一に低減するのに必要な薬剤の最低濃度を意味する)は約 $40\mu g/m$ L以下、好ましくは $10\mu g/m$ L以下、さらに好ましくは $1\mu g/m$ L以下である。

また、別の観点からは、本発明により、上記の化合物、生理学的に許容される

その塩、又はそれらの水和物を含む薬剤排出ポンプ阻害剤が提供される。また、 緑膿菌薬剤排出ポンプ阻害活性を有する化合物をスクリーニングする方法であっ て、コンピュータプログラムにより、及び/又は実験的な3次元構造解析により 被験化合物の部分構造が上記の4つのサイトを上記の許容範囲内で占有するか否 かを判定する工程を含む方法が本発明により提供される。

さらに本発明により、上記スクリーニングにより得られた化合物を含む緑膿菌薬剤排出ポンプ阻害剤が本発明により提供される。このようにしてスクリーニングされた化合物については、緑膿菌薬剤排出ポンプ阻害活性(MPC4)が40 μ g/mL以下、好ましくは10 μ g/mL以下、さらに好ましくは1 μ g/mL以下であることを確認することが好ましい。

上記の4つのサイトを上記の許容範囲内で占有する部分構造を有し、薬剤排出 ポンプ阻害作用を有する化合物又はその塩としては、上記の一般式(I)又は一 般式(II)の化合物あるいはそれらの塩を挙げることができる。

図面の簡単な説明

第1図は、CATALYST™のファーマコフォア (Hypothesis) 発生機能の一つである CATALYST/HipHop を用い、表2に示す化合物からファーマコフォアを 算出し、得られた結果のうち最も妥当性の高いファーマコフォアを示した図である。

第2図は、第1図に示したファーマコフォアに表2に示すすべての化合物を重ね合わせた結果を示した図である。

第3図は、実施例1の化合物を第1図に示したファーマコフォアに重ね合わせ た結果を示した図である。

第4図は、実施例10の化合物を第1図に示したファーマコフォアに重ね合わせた結果を示した図である。

第5図は、実施例15の化合物を第1図に示したファーマコフォアに重ね合わせた結果を示した図である。

第6図は、実施例27の化合物を第1図に示したファーマコフォアに重ね合わせた結果を示した図である。

第7図は、実施例37の化合物を第1図に示したファーマコフォアに重ね合わせた結果を示した図である。

第8図は、実施例49の化合物を第1図に示したファーマコフォアに重ね合わせた結果を示した図である。

第9図は、実施例70の化合物を第1図に示したファーマコフォアに重ね合わせた結果を示した図である。

発明を実施するための最良の形態

本明細書において用いられる用語の意味は以下のとおりである。「アルキル基」又はアルキル部分を含む置換基(例えばアルコキシ基など)におけるアルキル部分は、特に言及しない場合には、直鎖状、分枝鎖状、環状、又はそれらの組み合わせのいずれでもよい。アルキル基は、特に言及しない場合には、炭素数 1 から8個、好ましくは 1 から6個程度であり、これを「低級」と呼ぶ場合もある。より具体的には、アルキル基として、メチル基、エチル基、ロープロピル基、イソプロピル基、シクロプロピル基、ローブチル基、secーブチル基、tertーブチル基、シクロブチル基、シクロプロピルメチル基、nーペンチル基、イソペンチル基、ネオペンチル基、シクロペンチル基、1,1-ジメチルプロピル基、ハーペキシル基、イソペンチル基、イソペンチル基、シクロペンチル基、1,1-ジメチルプロピル基、ローペキシル基、イソペキシル基、シクロペンチル基、nーペプチル基、ローペプチル基、アーオクチル基などを挙げることができる。「ハロゲン原子」と言う場合には、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、又はヨウ素原子のいずれでもよい。

アリール基としては、炭素数5から14のアリール基、好ましくは炭素数5から10のアリール基 (例えば、ベンゼン環、ナフタレン環) を挙げることができる。アリール環は単環又は縮合環のいずれでもよい。

ヘテロ環基としては、酸素原子、硫黄原子、窒素原子から選ばれるヘテロ原子 を1~4個有し、環を構成する総原子数が3~10のヘテロ環の残基を用いるこ

~9であり、例えば、ベンジル基、α-メチルベンジル基、2-フェニルエチル 基、ナフチルメチル基など)、アミノ基、置換アミノ基 (好ましくは炭素数0~1 6、より好ましくは炭素数 $0 \sim 12$ 、特に好ましくは炭素数 $0 \sim 8$ であり、例え ば、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、ジベンジルアミノ 基など)、アルコキシ基(好ましくは炭素数1~8、より好ましくは炭素数1~6、 特に好ましくは炭素数1~4であり、例えば、メトキシ基、エトキシ基、プトキ シ基など)、アリールオキシ基 (好ましくは炭素数6~14、より好ましくは炭素 数6~12、特に好ましくは炭素数6~10であり、例えば、フェニルオキシ基、 2-ナフチルオキシ基など)、アシル基(好ましくは炭素数1~14、より好まし くは炭素数 $1 \sim 12$ 、特に好ましくは炭素数 $1 \sim 10$ であり、例えば、アセチル 基、ベンゾイル基、ホルミル基、ピバロイル基など)、アルコキシカルボニル基(好) ましくは炭素数2~9、より好ましくは炭素数2~7、特に好ましくは炭素数2 ~5であり、例えば、メトキシカルポニル基、エトキシカルポニル基など)、アリ ールオキシカルボニル基(好ましくは炭素数7~15、より好ましくは炭素数7 ~13、特に好ましくは炭素数7~11であり、例えば、フェニルオキシカルボ ニル基など)、アシルオキシ基(好ましくは炭素数2~15、より好ましくは炭素 数2~13、特に好ましくは炭素数2~11であり、例えば、アセトキシ基、ベ ンゾイルオキシ基など)、アシルアミノ基 (好ましくは炭素数2~15、より好ま しくは炭素数2~13、特に好ましくは炭素数2~11であり、例えば、アセチ ルアミノ基、ベンゾイルアミノ基など)、アルコキシカルボニルアミノ基(好まし くは炭素数2~9、より好ましくは炭素数2~7、特に好ましくは炭素数2~5 であり、例えば、メトキシカルボニルアミノ基など)、アリールオキシカルボニル アミノ基 (好ましくは炭素数7~15、より好ましくは炭素数7~13、特に好 ましくは炭素数7~11であり、例えば、フェニルオキシカルボニルアミノ基な ど)、スルホニルアミノ基(好ましくは炭素数1~14、より好ましくは炭素数1 ~12、特に好ましくは炭素数1~10であり、例えば、メタンスルホニルアミ ノ基、ベンゼンスルホニルアミノ基など)、スルファモイル基 (好ましくは炭素数

 $0 \sim 14$ 、より好ましくは炭素数 $0 \sim 12$ 、特に好ましくは炭素数 $0 \sim 10$ であ り、例えば、スルファモイル基、メチルスルファモイル基、ジメチルスルファモ イル基、フェニルスルファモイル基など)、カルバモイル基 (好ましくは炭素数1 ~ 14 、より好ましくは炭素数 $1\sim 12$ 、特に好ましくは炭素数 $1\sim 10$ であり、 例えば、カルバモイル基、メチルカルバモイル基、ジエチルカルバモイル基、フ ェニルカルバモイル基など)、アルキルチオ基(好ましくは炭素数1~8、より好 ましくは炭素数1~6、特に好ましくは炭素数1~4であり、例えば、メチルチ オ基、エチルチオ基など)、アリールチオ基(好ましくは炭素数6~14、より好 ましくは炭素数 $6\sim1$ 2、特に好ましくは炭素数 $6\sim1$ 0 であり、例えば、フェ ニルチオ基など)、スルホニル基 (好ましくは炭素数 1~14、より好ましくは炭 素数1~12、特に好ましくは炭素数1~10であり、例えば、メシル基、トシ ル基など)、スルフィニル基 (好ましくは炭素数 1~14、より好ましくは炭素数 $1 \sim 12$ 、特に好ましくは炭素数 $1 \sim 10$ であり、例えば、メタンスルフィニル 基、ベンゼンスルフィニル基など)、ウレイド基 (好ましくは炭素数1~14、よ り好ましくは炭素数1~12、特に好ましくは炭素数1~10であり、例えば、 ウレイド基、メチルウレイド基、フェニルウレイド基など)、リン酸アミド基(好 ましくは炭素数1~14、より好ましくは炭素数1~12、特に好ましくは炭素 数1~10であり、例えば、ジエチルリン酸アミド、フェニルリン酸アミドなど)、 ヒドロキシ基、メルカプト基、ハロゲン原子、シアノ基、スルホ基、カルボキシ ル基、ニトロ基、オキソ基、ヒドロキサム酸基、スルフィノ基、ヒドラジノ基、 ヘテロ環基などが挙げられる。これらの置換基は、さらに上記に例示した置換基 を1又は2個以上有していてもよい。

 R^1 及び R^2 が示すアルキル基としては、炭素数 1 から 8 の直鎖状又は分枝鎖状のアルキル基、好ましくは炭素数 1 から 5 の直鎖状又は分枝鎖状のアルキル基(例えば、メチル基、エチル基、n-プロビル基、イソプロビル基、n-ブチル基、イソプチル基、n-ブチル基、n-ブチル基、又は n-ベンチル基など)、あるいは炭素数 3 から 8 の環状アルキル基、好ましくは炭素数 3 から 5 の環状アルキ

ル基 (例えば、シクロプロビル基、シクロブチル基、又はシクロベンチル基など) を挙げることができる。環状アルキル基の環上には、例えばアルキル基、ハロゲン原子などが置換していてもよい。

R!及びR²が示すアリール基としては、炭素数5から14のアリール基を示し、 好ましくは炭素数5から10のアリール基(例えば、ベンゼン環、ナフタレン環) を挙げることができる。アリール基の環上にアルキル基、水酸基、ハロゲン原子 などが置換していてもよい。

R¹及びR²が示すヘテロ環基としては、環構成原子数が3から8個、好ましくは3から6個のヘテロ環基を用いることができ、飽和、部分飽和、又は芳香環のいずれもでよい。ヘテロ環基に結合する置換基としては、例えば tert-ブトキシカルボニル基、ベンジルオキシカルボニル基などを挙げることができる。

R¹及びR²が結合して形成する環は、飽和、部分飽和、又は縮合芳香環のいずれでもよく、好ましくは6員環であり、その環上には1又は2個以上の置換基が存在していてもよい。例えば、両者が結合して縮合ベンゼン環、縮合ビリジン環、縮合テトラヒドロビリジン環を形成するか、あるいは両者が結合してテトラメチレン基、ブタモノエニレン基、ブタジエニレン基又はアザブタジエニレン基などを形成することが好ましく、環上にはハロゲン原子、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、炭素数1~3のアルキル基などが置換していてもよい。

R³としては水素又は水酸基が好ましい。

J¹が示す5員又は6員の芳香族へテロ環としては、硫黄原子、窒素原子、及び酸素原子からなる群から選ばれるヘテロ原子を少なくとも1個含む芳香族ヘテロ環であればその種類は限定されないが、例えば、下記の式(III):



(式中、X、Y、及びZはそれぞれ独立に硫黄原子、窒素原子、酸素原子、又は

炭素原子を示すが、X、Y、及びZのうち少なくとも1つは硫黄原子、窒素原子、及び酸素原子からなる群から選ばれるヘテロ原子を示し;kは0又は1を示す)で表される芳香族ヘテロ環が好ましく、さらに好ましくは、

で表される芳香族ヘテロ環を用いることができる。

 W^1 としては、好ましくは $-CH_2O-$ 、-CH=CH-、又はエチニル基を用いることができ、

A¹としては、置換基を有していてもよいフェニレン基、置換基を有していてもよいピリジンジイル基、置換基を有していてもよいベンゾフランジイル基、置換基を有していてもよいベンゾオキサゾールジイル基、置換基を有していてもよいベンゾチアゾールジイル基、置換基を有していてもよい4-オキソーピリド [1,2-a] ピリミジンジイル基、置換基を有していてもよいキノリン-4-オンージイル基、又は置換基を有していてもよいアザキノリン-4-オンージイル基が好ましい。こ

れらの環状の2価基の結合位置は特に限定されず、環構成炭素原子のうちの任意の2個で結合することができる。例えば、フェニレン基としては、pーフェニレン基、mーフェニレン基、又は o ーフェニレン基のいずれでもよい。

A¹が示す二価の環状基の環上に存在可能な置換基の種類、個数、及び存在位置は特に限定されないが、置換基として、例えば、置換基を有していてもよいアルキル基 (例えば、上記に説明した炭素数 1 から 8 のアルキル基、好ましくは炭素数 1 から 5 のアルキル基であり、置換基としては、例えば、ハロゲン原子、水酸基、アルキルオキシ基などを挙げることができる)、置換基を有していてもよいフェニル基、置換基を有していてもよいアリキレンフェニル基、置換基を有していてもよいアリキレンピリジル基、水酸基、又はアミノ基などを挙げることができ、より好ましくはハロゲン原子、置換基を有していてもよいアルキル基、水酸基、又はアミノ基などを用いることができる。

 G^1 としては、-N(R^4)-CO-、-CO-N(R^9)-、-C(R^{11})=C(R^{12})-が好ましく、 A^1 が置換基を有するフェニレン基又は置換基を有するビリジンジイル基の場合、これらの基は特に好ましい。また、 A^1 が置換基を有していてもよいベンゾフランジイル基、置換基を有していてもよいベンソ [b] チオフェンジイル基、置換基を有していてもよいベンソオキサゾールジイル基、置換基を有していてもよいA-オキソービリド [1,2-a] ビリミジンジイル基、置換基を有していてもよいキノリン-A-オンージイル基、又は置換基を有していてもよいアザキノリン-A-オンージイル基、又は置換基を有していてもよいアザキノリン-A-オンージイル基の場合には、 G^1 が-C(R^{11})=C(R^{12})-であるか、又はMが0であることが好ましい。

pは0から3を示すが、A¹が置換基を有するフェニレン基又は置換基を有するピリジンジイル基の場合にはpが0又は1であることが好ましい。Aが置換基を有していてもよいベンゾフランジイル基、置換基を有していてもよいベンゾ [b] チオフェンジイル基、置換基を有していてもよいベンゾオキサゾールジイル基、置換基を有していてもよいベンゾチアゾールジイル基、置換基を有していてもよい4-オ

キソービリド [1, 2-a] ビリミジンジイル基、置換基を有していてもよいキノリン-4-オンージイル基、又は置換基を有していてもよいアザキノリン-4-オンージイル基の場合にはpが0であることが好ましい。

また、 A^1 が置換基を有していてもよいベンゾフランジイル基、置換基を有していてもよいベンゾ [b] チオフェンジイル基、置換基を有していてもよいベンゾオキサゾールジイル基、置換基を有していてもよいベンゾチアゾリンジイル基、置換基を有していてもよい 4- オキソーピリド [1 , 2- a] ピリミジンジイル基、置換基を有していてもよいキノリン- 4- オンージイル基、又は置換基を有していてもよいアザキノリン- 4- オンージイル基の場合、p及び 1 かともに 1 であることが好ましい。

 G^2 が置換基を有していてもよいフェニレン基を示す場合、ベンゼン環上の好ましい置換基として、例えば、 $-CH_2OH$ 、 $-COR^c$ [R^c は-NH (R^d) 又は-N (R^c) (R^f) (R^d は水素原子又はアルキル基を示し、 R^c 及び R^f はそれぞれ独立に水素原子又はアルキル基を示すか、あるいは両者が互いに結合してアルキレン基を示す)]、又は $-CH_2COR^c$ [R^c は水酸基、アルコキシ基、-NH (R^d)、又は-N (R^c) (R^f) (R^d 、 R^c 、及び R^f は前記と同義である)]、あるいはアミノエトキシ基、ヒドロキシエトキシ基、ハロゲン原子、アルコキシ基、アシルオキシ基、水酸基、アルキル基、ニトロ基、トリフルオロメチル基、又はシアノ基などを挙げることができる。

 G^2 が-C (R^{21}) (R^{22}) -C (R^{23}) (R^{24}) -を表す場合、 R^{21} と R^{22} と が互いに結合して形成する環、 R^{23} と R^{24} とが互いに結合して形成する環、又は R^{21} と R^{23} とが互いに結合して形成する環は飽和又は不飽和のいずれでもよく、硫黄原子、窒素原子、及び酸素原子からなる群から選ばれるヘテロ原子を1又は2個以上含んでいてもよい。また、環上には1又は2個以上の置換基(例えばアルキル基)を有していてもよい。

Q¹が示す酸性基の種類は特に限定されず、環状又は非環状の置換基、あるいはそれらの組み合わせのいずれでもよい。例えば、低級アルコキシ基、水酸基、カルボ

一般式 (II) で表される化合物において、 R^{31} 、 R^{32} 、 J^{11} 、m、及び Q^{11} は、それぞれ上記の R^{1} 、 R^{2} 、 J^{1} 、m、及び Q^{1} で説明したものを好適に用いることができる。

 W^{11} としては、好ましくは $-CH_2O-$ 、-CH=CH-、又は $-CH_2CH_2$ を用いることができ、 A^{11} としては、置換基を有していてもよいビリジンジイル基、置換基を有していてもよい4-オキソービリド [1,2-a]ビリミジンジイル基、置換基を有していてもよいキノリン-4-オンージイル基、又はアザキノリン-4-オンージイル基が好ましく、環上の置換基としては、ハロゲン原子、置換基を有していてもよいアルキル基、水酸基、アルコキシ基、又はアミノ基などが好ましい。 G^{11} としては、-N (R^{33}) -CO-、-CO-N (R^{36}) -、又は-C (R^{38}) =C (R^{39}) - (式中、 R^{33} 、 R^{36} 、 R^{38} 、及び R^{39} はそれぞれ独立に水素原子又は置換基を有していてもよいアルキル基を示す)が好ましいが、mがOである場

合も好ましい。

上記一般式(I)又は一般式(II)で表される化合物は塩を形成する場合がある。塩の具体例としては、酸性基が存在する場合には、リチウム、ナトリウム、カリウム、マグネシウム、カルシウム等のアルカリ金属及びアルカリ土類金属塩;アンモニア、メチルアミン、ジメチルアミン、トリメチルアミン、ジシクロヘキシルアミン、トリス(ヒドロキシメチル)アミノメタン、N,N-ビス(ヒドロキシエチル)ピペラジン、2-アミノ-2-メチル-1-プロパノール、エタノールアミン、N-メチルグルカミン、L-グルカミン等のアミンの塩;又はリジン、6-ヒドロキシリジン、アルギニンなどの塩基性アミノ酸との塩を形成することができる。塩基性基が存在する場合には、塩酸、臭化水素酸、硫酸、硝酸、リン酸等の鉱酸の塩;メタンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、パラトルエンスルホン酸、酢酸、プロピオン酸塩、酒石酸、フマル酸、マレイン酸、リンゴ酸、シュウ酸、コハク酸、クエン酸、安息香酸、マンデル酸、ケイ皮酸、乳酸、グリコール酸、グルクロン酸、アスコルピン酸、ニコチン酸、サリチル酸等の有機酸との塩;又はアスパラギン酸、グルタミン酸などの酸性アミノ酸との塩を形成することができる。

本発明の医薬の有効成分としては、上記一般式(I)で表される化合物又はその塩のほか、それらの溶媒和物又は水和物を用いることができる。また、上記一般式(I)で表される化合物は1個又は2個以上の不斉炭素を有する場合があるが、不斉炭素の立体化学についてはそれぞれ独立して(R)体又は(S)体のいずれかをとることができ、該化合物は光学異性体又はジアステレオ異性体などの立体異性体として存在することがある。本発明の医薬の有効成分としては、純粋な形態の任意の立体異性体、立体異性体の任意の混合物、ラセミ体などのいずれを用いてもよい。さらに、上記一般式(I)で表される化合物が二重結合を有する場合には、その配置は(E)配置又は(Z)配置のいずれでもよく、純粋な形態の幾何異性体又はそれらの任意の混合物を本発明の医薬の有効成分として用いてもよい。また、上記一般式(I)で表される化合物は置換基の種類によっては

互変異性体として存在する可能性もあるが、本発明の医薬の有効成分としてそれ らのいずれを用いてもよい。

また、本発明により提供される上記一般式(II)で表される新規物質に係る発明の範囲には、遊離形態の化合物又はその塩のほか、それらの溶媒和物又は水和物が包含される。また、上記一般式(II)で表される化合物は1個又は2個以上の不斉炭素を有する場合があるが、不斉炭素の立体化学についてはそれぞれ独立して(R)体又は(S)体のいずれかをとることができ、該化合物は光学異性体又はジアステレオ異性体などの立体異性体として存在することがある。純粋な形態の任意の立体異性体、立体異性体の任意の混合物、ラセミ体などは、いずれも本発明の範囲に包含される。さらに、上記一般式(II)で表される化合物が二重結合を有する場合には、その配置は(E)配置又は(Z)配置のいずれでもよく、純粋な形態の幾何異性体又はそれらの任意の混合物は本発明の範囲に包含される。また、上記一般式(II)で表される化合物体は、置換基の種類によっては互変異性体が存在する可能性もあるが、これらはいずれも本発明の範囲に包含される。

上記一般式 (I) で表される化合物は、公知の方法によって製造することができる。 J^1 がチアソール誘導体である化合物は、例えば、特開昭 62-1421 68号公報、特開平 6-80654 号公報、特開平 10-195063 号公報、国際公開WO98/57935などに記載された方法に従って製造することができ、 J^1 がキノリン誘導体である化合物は、例えば、特開平 7-179426 号公報に記載された方法により合成することができる。また、その他の誘導体についても、同様に製造することができる。

例えば、 G_1 部分が-NHCO-である化合物は、下記のスキーム1に示される方法に従って製造することができる。

PCT/JP00/07565

<スキーム1>

カルボキシル基を有するニトロアリール誘導体を塩化チオニル等の塩素化剤と 反応し、アンモニア水で処理することにより、カルボキサミド体が得られる。ジ エチルエーテル、テトラヒドロフラン (THF)、トルエン、ベンゼン等の不活性 溶媒中、ローソン試薬でチオアミド体とし、市販品を入手可能であるか、それ自 体が公知または公知の方法で製造可能なハロケトンと縮合することにより化合物 5を得ることができる。ニトロ基を公知の還元剤、例えばエタノール等の不活性 アルコール系溶媒中で塩化スズで処理するか、または接触水素化等の還元条件で 処理することによってアミン誘導体を製造した後、得られたアミン誘導体を対応 するカルボン酸誘導体又はカルボン酸無水物誘導体などと反応させることによっ て、縮合体を得ることができる。反応は、カルボン酸とアミンの縮合試薬、例え ばジシクロヘキシルカルボジイミド、N, N-ビス (2-オキソー3-オキサゾ リジニル) ホスフィン酸クロリド、ジメチルアミノビリジン等の存在下又は非存

在下で行ってもよい。Q¹の酸性基部分が保護されている化合物については、適当な試薬を用いて脱保護し、式1Aで表される化合物を得ることができる。脱保護は、例えば、カルボン酸エステルの場合にはアルカリ性又は酸性での加水分解や接触水素化などにより行うことができ、パラメトキシベンジル基で保護されたテトラゾール基の場合には、アニソール等の存在下又は非存在下にトリフルオロ酢酸等の強酸を作用することにより行うことができる。

W¹部分がエチニル基である化合物は、下記のスキーム2に示す方法で製造することもできる。

<スキーム2>

$$R^{1}$$
 $A - (G^{1})_{m} - (CHR^{3})_{p} - (G^{2})_{n} - G^{3} - Q$

式1B

公知の方法で合成できる 2-x チェルチアゾールと化合物 10 (式中、 L はハロゲン原子、トリフルオロメタンスルホネート等の脱離基を示す。)とを、それ自体公知の方法に従ってトリエチルアミン又はジイソプロピルアミンなどの有機アミン系溶媒中、必要に応じて不活性溶媒(例えば、テトラヒドロフラン、 1 、 2 ージメトキシエタン、ジエチルホルムアミドなど)の存在下に 0 でから溶媒の沸点の範囲の温度下でカップリングさせることにより縮合体を得ることができる。この反応をトリフェニルホスフィン及びヨウ化第一銅の存在下又は非存在下で行ってもよく、パラジウム [2] アセテート、テトラキス(トリフェニルホスフィン)

パラジウム [0]、又はピス (トリフェニルホスフィン) パラジウム [2] ジクロライドを触媒量添加してもよい。カップリング後、必要に応じてQ中の酸性基部分の保護基を除去することにより式1Bで示される化合物を合成することができる。

W¹部分がエーテルで連結されている化合物は、下記のスキーム3に示す方法で製造することもできる。

·式1C

アルコール誘導体とフェノール誘導体を光延反応、すなわちジエチルアゾジカルボキシレート及びトリフェニルホスフィンの存在下に、テトラヒドロフラン等の不活性溶媒中で処理することにより、縮合体を得ることができる。得られた縮合体はスキーム1と同様の方法を用いて式1Cで示す化合物に変換することがで

きる。

W¹部分がエテニル基で連結されている化合物は、スキーム4に示す方法で合成することもできる。

<スキーム4>

$$R^{1}$$
 CHO CHO CHO CHO CHO A NO_{2} R^{1} R^{2} R^{2} R^{2} R^{3} R^{2} R^{2} R^{3} R^{4} R^{2} R^{2} R^{3} R^{4} R^{2} R^{4} R^{4} R^{2} R^{4} R^{4}

化合物13と化合物14、又は化合物15と化合物16とをホーナーエモンズ 反応に付し、得られる化合物17の二トロ基を塩化第一錫で還元して、対応する カルボン酸又はカルボン酸無水物と縮合させることにより式1Dで示す化合物を 得ることができる。

一般式(II)で表される本発明の化合物は、下記の方法に従って製造することができるが、本発明の化合物の製造方法は下記に説明する方法に限定されること

はない。また、本明細書の実施例には、本発明の代表的化合物の製造方法が具体的に示されているで、下記の一般的製造方法の説明及び実施例の具体的説明を参照しつつ、反応原料、反応試薬、反応条件などを適宜選択し、必要に応じてこれらの方法に修飾ないし改変を加えることにより、一般式(II)に包含される化合物をいずれも製造することが可能である。

J¹¹が上記の式 (III) で表される芳香族ヘテロ環である化合物は、下記のスキーム 5 に示す方法に従って製造することができる。

<スキーム5>

公知であるか、又は公知化合物から容易に誘導できる化合物19をジエチル エトキシメチレンマロネートとDowtherm A、プロピオン酸、PPA、PPE等の溶媒中で加熱することにより化合物21を得ることができる。得られた化合物21を通常の加水分解の条件で処理することにより、カルボン酸(化合物18A)を得ることができる。同様に、化合物19をジメチルアセチレンジカルボキシレートと同様に縮合することにより、化合物23を合成することができる。得られた化合物23を通常の加水分解の条件で処理することにより、カルボン酸(化合物18B)を得ることができる。

<スキーム6>

$$R^{1}$$
 P^{1} $P^{$

化合物 2 1、化合物 2 3 中の窒素原子が水素を有する場合には、水素化ナトリウム、炭酸カリウム等の塩基を用いてジメチルホルムアミド (DMF)、THFなどの溶媒中で処理し、例えばアルキルハライド等の求電子剤を作用させた後、同様に加水分解することにより窒素上に置換基を導入した化合物 (化合物 1 8 C、及び化合物 1 8 D)を製造することができる。

<スキーム7>

公知の化合物 24 (Chem. Pharm. Bull. 1991, 39, 10 99) をジエチル エトキシメチレンマロネートの代わりに用いて縮合した後、トリフルオロ酢酸等の強酸で処理することにより、カルボン酸の代わりにテトラゾールを有する化合物 (化合物 18 E, F) を製造することができる。

化合物 19 Aは、以下のスキーム 8 に示した方法に従って製造することができる。

<スキーム8>.

3-ヒドロキシニトロベンゼン誘導体(化合物26)と化合物10とを光延反応に付し、縮合体(化合物27)を得ることができる。ニトロ基をアルコール中で塩化第一錫により処理するか、又は接触還元に付すことにより化合物19Aを得ることができる。

化合物19Bは、以下のスキーム9に示した方法に従って製造することができる。

くスキーム9>

3-ニトロベンズアルデヒド誘導体(化合物28)と化合物15とをメタノール中でナトリウムメトキシドなどの塩基で処理し、ついでニトロ基をアルコール中で塩化第一錫により処理してニトロ基を還元することにより、化合物19Bを得ることができる。

化合物19 Cは、以下のスキーム10 に示した方法により製造することができる。

<スキーム10>

N-Pセチル (又はビバロイル) -2-ビリジン-4-Pルデヒド31 (国際公開WO93/07141) と化合物30とを無水酢酸中で加熱し、ついで塩酸中で加水分解することにより、化合物19Cを得ることができる。

化合物19D及び化合物19Eは、以下のスキーム11に示した方法により製造することができる。

PCT/JP00/07565

WO 01/30757

<スキーム11>

tertーブチル N-(4-メチル-2-ビリジル)カルバメート(化合物33:J.Org.Chem.1996,61,4810)をTHF中でn-ブチルリチウムにより処理した後、対応のアルキルハライド(化合物32)を作用させ、ついでトリフルオロ酢酸等の強酸で処理することにより化合物19Dを得ることができる。また、エチル 4-ヒドロキシビリジン-2-カルボキシレート(化合物34)(EP公開0330353号)をDMF中で炭酸カリウム等の塩基により処理し、対応のアルキルハライド(化合物32)を作用させることにより化合物35を得ることができる。化合物35のエステル部分を加水分解後、加水分解物をジフェニルリン酸アジド、t-ブタノール等を用いるクルチウス転位反応に付し、得られたt-ブチルカーボネート体をトリフルオロ酢酸等の強酸で処理することにより化合物19Eを得ることができる。

化合物 18 Gは、以下のスキーム 12 に示した方法により製造することができる。

PCT/JP00/07565

<スキーム12>

化合物 10 を DMF 又は THF 中で水素化ナトリウム等の強塩基で処理することによりアルコキシドとした後、公知の化合物 36 (例えば、特開昭 61-24 6188 号公報、同 62-12760 号公報、同 60-197686 号公報)を作用し、ついで加水分解してカルボン酸(化合物 18G)へと変換できる。

上記製造法における中間体及び目的化合物は、有機合成化学で常用される分離精製法、例えば、中和、濾過、抽出、乾燥、濃縮、再結晶、各種クロマトグラフィーなどの手段を用いて単離・精製することができる。また、製造中間体においては、特に精製することなく次の反応に供することも可能である。なお、一般式(I)又は(II)で表される化合物の塩を取得したい場合には、一般式(I)又は(II)で表される化合物が塩の形態で得られる場合にはそのまま精製すればよく、遊離形態で得られる場合には、適当な有機溶媒に溶解若しくは懸濁させ、酸又は塩基を加える方法により塩を形成させればよい。また、塩の形態で得られた

一般式(I) 又は(II) で表される化合物を遊離形態の化合物に変換した後、適宜の塩の形態に変換することも可能である。

いかなる特定の理論に拘泥するわけではないが、一般式(I)で表される化合物は、微生物の薬剤排出ポンプを阻害する作用を有している。より具体的には、一般式(I)で表される化合物は、抗微生物薬に対して耐性を獲得した微生物に作用して薬剤排出ポンプを阻害し、該微生物を脱耐性化させることができる。また、一般式(I)で表される化合物は、微生物に作用して薬剤排出ポンプを阻害することができる。とにより、該微生物の抗微生物薬に対する耐性化を阻害することができる。従って、一般式(I)で表される化合物を有効成分として含む本発明の医薬は、通常は抗微生物薬と組み合わせて投与することにより、微生物感染症の予防及び/又は治療に有用である。本発明の医薬は、特に、1又は2種以上の抗微生物薬に対して耐性を獲得した微生物による感染症の予防及び/又は治療のための医薬として極めて有用である。

本発明の医薬の使用方法は特に限定されないが、1又は2種以上の抗微生物薬を投与しつつ、その抗微生物薬の作用を増強するために本発明の医薬を同時に、別々に、又は経時的に投与する方法、あるいは1又は2種以上の抗微生物薬と本発明の医薬とを含む医薬組成物(いわゆる合剤)を製造して投与する方法などを例示することができる。

本発明の医薬の適用対象となる微生物感染症の種類は特に限定されないが、微生物としては細菌が好適な対象であり、本発明の医薬は、例えば、グラム陽性菌又はグラム陰性細菌、あるいは好気性又は嫌気性細菌などによる種々の微生物感染症に適用することができる。本発明の医薬は、抗微生物薬に対して耐性を獲得した緑膿菌、あるいは抗微生物薬に対して感受性の低い緑膿菌による感染症に対して特に好適に適用できる。本発明の医薬は、ヒトを含む哺乳類動物の微生物感染症に適用可能である。

抗微生物薬としては多様な構造の医薬が知られており、多数の医薬が臨床に供ったれている。本発明の医薬とともに投与可能な抗微生物薬の種類は特に限定され

ないが、例えば、ベニシリン(ベナム)系抗生物質、セファロスポリン(セフェム)系抗生物質、オキサセフェム系抗生物質、ベネム系抗生物質、カルバベネム系抗生物質、モノバクタム系抗生物質、アミノグリコシド系抗生物質、マクロライド系抗生物質、クロラムフェニコール系抗生物質、テトラサイクリン系抗生物質、グリコベプチド系抗生物質、ホスホマイシン系抗生物質、リンコマイシン系抗生物質、サルファ剤、パラアミノサリチル酸製剤、イソニコチン酸ヒドラジド製剤、及びキノロン系合成抗菌剤などを挙げることができる。もっとも、抗微生物薬はこれらに限定されることはない。1又は2種以上の抗微生物薬と本発明の医薬とを含む医薬組成物を製造する場合にも、上記に例示した抗微生物薬を用いることができる。

本発明の医薬の有効成分としては、化合物(I)及び薬理学的に許容されるその塩、及びそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を用いることができる。これらの物質の2以上を適宜組み合わせて用いてもよい。これらの群から選ばれる物質自体を本発明の医薬として投与してもよいが、通常は、有効成分である上記物質と製剤学的に許容される製剤用添加物とを含む医薬組成物の形態で投与することが望ましい。このような医薬組成物には、他の医薬の有効成分、例えば、上記の抗微生物薬やβラクタマーゼ阻害薬などを適宜配合することが可能である。

生体内に適用するための医薬組成物は、有効成分である上記物質を製剤学的に 許容される製剤用添加物の1種又は2種以上と混合し、製剤学の分野において汎 用の製剤方法に従って容易に製造することができる。本発明の医薬の投与経路は 特に限定されないが、感染症の予防及び/又は治療に際して最も効果的な経路を 適宜選択することが望ましい。経口投与に適する医薬組成物としては、例えば、 カプセル剤、散剤、錠剤、顆粒剤、細粒剤、乳剤、シロップ剤、溶液剤、懸濁剤 などを挙げることができ、非経口投与に適する医薬組成物としては、例えば、吸 入剤、噴霧剤、直腸内投与剤、注射剤、点滴剤、軟膏、クリーム剤、経皮吸収剤、 経粘膜吸収剤、点眼剤、点鼻剤、点耳剤、テープ剤、貼付剤などを挙げることが できるが、本発明の医薬の形態はこれらに限定されることはない。

経口投与に適する医薬組成物のうち、例えば乳剤及びシロップ剤などの液体製剤は、水;蔗糖、ソルビット、果糖等の糖類;ポリエチレングリコール、プロビレングリコール等のグリコール類;ごま油、オリーブ油、大豆油等の油類;pーヒドロキシ安息香酸エステル類等の防腐剤;ストロベリーフレーバー、ベバーミント等のフレーバー類などの製剤用添加物を用いて製造することができる。カプセル剤、錠剤、散剤、及び顆粒剤などの固形製剤は、乳糖、ブドウ糖、蔗糖、マンニット等の賦形剤;澱粉、アルギン酸ソーダ等の崩壊剤;ステアリン酸マグネシウム、タルク等の滑沢剤;ポリビニールアルコール、ヒドロキシプロビルセルロース、ゼラチン等の結合剤;脂肪酸エステル等の界面活性剤;グリセリン等の可塑剤等を用いて製造することができる。

非経口投与に適する医薬組成物のうち、注射剤、点滴剤、点眼剤などの形態の液体製剤は、好ましくは滅菌された等張の液体製剤として調製することができる。例えば、注射剤は、塩溶液、ブドウ糖溶液、又は塩水とブドウ糖溶液との混合物からなる水性媒体を用いて調製することができる。直腸内投与剤は、例えばカカオ脂、水素化脂肪又は水素化カルボン酸等の担体を用いて、通常は座剤の形態として調製することができる。また、噴霧剤の調製には、有効成分である上記の物質を微細な粒子として分散させて吸収を容易にする非刺激性の担体を用いることができる。このような担体として、例えば、乳糖、グリセリン等を挙げることができ、製剤の形態としてはエアロゾルやドライバウダー等の形態を選択することが可能である。もっとも、本発明の医薬の製造に用いられる製剤用添加物は上記のものに限定されることはなく、当業者に利用可能なものであればいかなるものを用いてもよい。

本発明の医薬の投与量及び投与回数は特に限定されず、微生物感染症の種類や 重篤度、基礎疾患の有無、患者の年齢、体重などの条件などに応じて、適宜の投 与量を選択することが可能である。

別の観点から本発明により提供される化合物は、その部分構造が下記の4つの

サイトを下記の許容範囲内で占有することを特徴としている。すなわち、本発明により提供される化合物は、緑膿菌薬剤排出ポンプ阻害活性を発揮するための共通のファーマコフォアとして、下記の4つのサイトからなるファーマコフォアを有している。サイト1から3は疎水性のFeatureを示し、サイト4は陰性にイオン化できる(酸性基)Featureを示す。これらFeatureの定義については以下の論文、また論文中の引用文献に掲載されている(J. Chem. Inf., and Comp. Sci., 34, 1297-1308)。

Site	Feature	х(Å)	у(Å)	z(Å)	Tolerance (Å)
. 1	Hydrophobic	8.839	-0.324	1.49	2
2	Hydrophobic	4.819	1.836	-0.29	1.7
3	Hydrophobic	-1.722	-0.964	0.89	1.7
4	Negative Ionizable	-8.636	-1.067	-2.554	2

上記ファーマコフォアにおいて、より具体的には、疎水性のFeatureとは、化合物の部分構造中、疎水性置換基が占有する位置を表す。疎水性置換基とは、例えば、アルキル基、シクロアルキル基、アリール基、ヘテロ環基、又はハロゲン原子等の官能基を示すが、これらに限定されることはない。酸性基サイトとは、化合物の部分構造中、酸性基が占有する位置を表す。

サイト1を占有する置換基としては、例えば、アルキル基、アリール基、ヘテロ環基、又はハロゲン原子等を挙げることができるが、アルキル基、アリール基、又はヘテロ環基が好ましい。これらの基はさらに1又は2以上の置換基を有していてもよい。

サイト2を占有する置換基としてはアルキル基、アリール基、ヘテロ環基、又はハロゲン原子等を挙げることができるが、アリール基又はヘテロ環基が好ましい。これらの基はさらに1又は2以上の置換基を有していてもよい。

サイト3を占有する置換基としてはアルキル基、アリール基、ヘテロ環基、又

はハロゲン原子等を挙げることができるが、アリール基又はヘテロ環基が好ましい。これらの基はさらに1又は2以上の置換基を有していてもよい。

サイト4を占有する酸性基の種類は特に限定されず、環状または非環状の置換基、 あるいはそれらの組み合わせのいずれでもよい。酸性基はさらに1又は2以上の 置換基を有していてもよい。

それぞれのサイトを連結する構造部分をリンカーと称するがこのリンカーは、例えば炭素原子、水素原子、酸素原子、窒素原子、硫黄原子などを構成元素とし、化合物の部分構造をそれぞれのサイトに収めるために必要な長さを有するが、その種類は特に限定されない。具体的には、-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、 $-CH_2CH_2-$ 、 $-OCH_2O-$ 、 $-CH_2O-$ 、 $-CH_2O-$ 、 $-CH_2O-$ 、 $-CH_2O-$ 、 $-CH_2O -CH_2O -CH_2O-$ -C

上記のファーマコフォアを有する化合物として上記の一般式(I)又は(II)で表される化合物を挙げることができるが、これらに限定されることはない。

ここで、 R^1 、 R^2 、 R^{31} 、及び R^{32} はサイト1を占有する部分構造であり、 J^1 及び J^{11} はサイト2を占有する部分構造であり、 A^1 及び A^{11} はサイト3を占有する部分構造であり、 Q^1 及び Q^{11} はサイト4を占有する部分構造に該当する。占有するとは、各構造自体あるいは各構造(置換基)を構成する原子が、サイトとして規定される球体内の空間において任意の座を占めることを意味する。

上記ファーマコフォアを用いることにより、任意の化合物について緑膿菌薬剤 排出ポンプ阻害活性を有するか否かを判別することができる。また、コンホメーションを発生させた化合物ライブラリーを用いて上記ファーマコフォアモデルを 適用したスクリーニングを行うことにより、緑膿菌薬剤排出ポンプ阻害作用を有 する化合物を選抜することもできる。さらに、架空の化合物群を用いて同様にコ

ンホメーションを算出後、上記ファーマコフォアとのドッキングスタディを行う ことにより、仮想の化合物を創製することができ、創製された化合物を実際に合成して緑膿菌薬剤排出ポンプ阻害活性を検定することにより、有用な医薬を創製 することができる。これらの技術の2以上を適宜組み合わせることによって、よ り強い緑膿菌薬剤排出ポンプ阻害活性を有する化合物を見出すこともできる。

化合物の重ねあわせは CATALYST(Greene et al., J. Chem. Inf. Comp.Sci., 1994, 34、1297-1308; Molecular Simulation Inc.社よりソフトウェアが市販されてい る) 等のドッキング機能を有するソフトウェアを用いることにより、効率的に行 うことができるが、マニュアルでも行うことができる。CATALYST を用いたファー マコフォアの創製については、例えば、国際公開 WO/04913 などに具体的手法が詳 細に開示されている。ファーマコフォアに適合する化合物とは、一般的に、化合 物がファーマコフォアに最適に重ね合わされた場合に、それぞれのサイトに対し てそのサイトの Feature に一致する部分構造中の構成原子がそのサイトから0. 5~3A以内に入る化合物である。化合物の部分構造が上記ファーマコフォアの 4つのサイト全てにおいて上記許容範囲内(サイト1及びサイト4については2 A、サイト2及びサイト3については1.7 A以内)で占有する化合物は緑膿菌 薬剤排出ポンプを阻害する作用を有しており、感染症の予防及び/又は治療を行 うに際して抗菌剤との併用効果が期待できる。一般式(I)及び一般式(II)で 表される化合物は緑膿菌薬剤排出ポンプを阻害する作用を有する化合物として、 緑膿菌薬剤排出ポンプ阻害剤のほか、感染症の予防及び/又は治療のための医薬 の有効成分として用いることができる。

実施例

以下、本発明を実施例によりさらに具体的に説明するが、本発明の範囲は下記の実施例に限定されることはない。

実施例1:2-(2-オキソ-2-3-[(E)-2-(4-フェニル-1,3-

チアゾールー2-イル) -1-エテニル] アニリノエチル) ベンゾイックアシッド

3-[(E)-2-(4-フェニル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル]アニリン(特開昭62-142168)(500mg、1.8mmol)、ホモフタル酸無水物(440mg、2.7mmol)をトルエン(10mL)に溶解し、30分間加熱還流した。反応液を冷却後、析出晶を濾取し、白色固体として表題化合物(720mg、91%)を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 4. 11 (2H, s), 7. 30-7. 54 (12H, m), 7. 89 (1H, d, J=8. 3Hz), 7. 96 (1H, s), 7. 99 (1H, d, J=7. 2Hz), 8. 09 (1H, s), 10. 18 (1H, s).

 $FAB-MS; m/z: 441 (MH^{+})$

実施例 $2:2-\{2-オキソ-2-[3-(2-キノリルメトキシ)アニリノ]$ エチル $\}$ ベンゾイックアシッド

(A) 2- [(3-ニトロフェニルオキシ) メチル] キノリン

m-=-1 m-

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 5. 45 (2H, s), 7. 35 (1H, dd, J=8. 3, 2. 4Hz), 7. 44 (1H, t, J=8. 3Hz), 7. 58 (1H, t, J=7. 8Hz), 7. 65 (1H, d, J=8. 8Hz), 7. 76 (1H, t, J=7. 8Hz), 7.84-7.86 (2H, m), 7. 92 (1H, d,

J=2.0Hz), 8. 10 (1H, d, J=8.8Hz), 8. 23 (1H, d, J=8.3Hz).

(B) 3-(2-キノリルメトキシ) アニリン

- (C) 2- {2-オキソ-2-[3-(2-キノリルメトキシ) アニリノ] エチル} ペンゾイックアシッド
- (B) で得られた 3-(2-+) リルメトキシ) アニリン $(219 \,\mathrm{mg}, 0.875 \,\mathrm{mmol})$ と無水ホモフタル酸 $(213 \,\mathrm{mg}, 0.131 \,\mathrm{mmol})$ をトルエン $(10 \,\mathrm{ml})$ に溶解し、 $30 \,\mathrm{分間加熱還流した}$ 。析出した固体を濾取し、白色固体として表題化合物 $(223 \,\mathrm{mg}, 62\%)$ を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 4. 06 (2H, s), 5. 32 (2H, s), 6. 71 (1H, m), 7. 14 (1H, m), 7. 19 (1H, t, J=7. 8 Hz), 7. 33-7. 42 (3H, m), 7. 50 (1H, t, J=7. 3Hz), 7. 63 (2H, m), 7. 78 (1H, m), 7. 87 (1H, d, J=6. 8 Hz), 8. 00 (2H, t, J=8. 8Hz), 8. 40 (1H, d, J=8. 3Hz), 10. 1 (1H, br).

 $FAB-MS; m/z: 413 (MH^{+})$

実施例3:2-(2-3-[(E)-2-(4-イソプロピル-5-クロロー1, 3-4アソール-2-イル)-1-エテニル]アニリノ-2-オキソエチル)ベ

ンゾイックアシッド

(A) 4-4ソプロビル-5-クロロ-2-[(E) -2-(3 -ニトロフェニル) -1-エテニル] -1, 3-チアソール塩酸塩

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 31 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 2 4 (1H, m), 7. 30 (2H, s), 7. 56 (1H, t, J=7.8Hz), 7. 81 (1H, d, J=7.8Hz), 8. 16 (1H, dd, J=7.8, 2. 0Hz), 8. 37 (1H, t, J=2.0Hz).

- (B) $2-(2-3-[(E)-2-(4-4)7\pi UU-5-7\pi UU-1,3-4\pi UU-1-2-4\pi UU-1-2-4\pi$
- (A)で得られた4-イソプロピル-5-クロロ-2-[(E)-2-(3-ニトロフェニル)-1-エテニル]-1,3-チアゾール塩酸塩(225mg、0.652mmol)をエタノール(10mL)に溶解し、塩化スズ(II)(590mg、3.11mmol)を加え、2時間加熱還流した。反応液に、4規定水酸化ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルにて抽出した。有機層を飽和食塩水にて洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をトルエン(10mL)に溶解し、ホモフタル酸無水物(126mg、0.78mmol)30分

間加熱還流した。反応液を冷却後、析出晶を濾取し、白色固体として表題化合物(88mg、30%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) δ : 1. 23 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 15 (1H, m), 3. 98 (2H, s), 7. 25-7. 50 (8H, m), 7. 80-7. 90 (2H, m).

 $FAB-MS; m/z: 441 (MH^{+})$

実施例 $4:2-[2-オキソー2-{3-[(E)-(5-フェニルー2-フリル)}$ -1-エテニル]アニリノエチル] ベンゾイックアシッド

(A) N-メチル-N-メトキシ-5-プロモ-2-フラナミド

5-プロモ-2-フランカルボン酸(3.00g、15.7mmol)を塩化メチレン(60ml)に溶解し、N-メチル-N-メトキシアミン塩酸塩(94mg)、トリエチルアミン(2.19ml、15.7mmol)およびHOBt(1.06g、7.85mmol)を加えた後、WSCD・HCl(3.31g、17.3mmol)を氷冷下加え、室温にて18時間攪拌した。反応液を塩化メチレンで希釈し、10%クエン酸水溶液、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン-mmをエチル、4:1、v/v)で精製し、無色アモルファスとして表題化合物(3.18g、86%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ ; 3. 33 (3H, s), 3. 77 (3H, d, J = 2. 0Hz), 6. 45 (1H, dd, J=3. 9, 2. 0Hz), 7. 10 (1H, d, J=3. 9Hz).

(B) N-メチル-N-メトキシ-5-フェニル-2-フラナミド

(A)で得られたN-メチル-N-メトキシ-5-プロモ-2-フラナミド(3.18g,13.6mmol)をトルエン-水(60ml,2:1,v/v)に溶解し、フェニルボロン酸(1.74g,14.3mmol)、テトラキス(トリフ

ェニルホスフィン) パラジウム $(785 \,\mathrm{mg})$ 、炭酸ナトリウム $(4.32 \,\mathrm{g}, 40.8 \,\mathrm{mmol})$ を加え、一晩加熱還流した。反応液を放冷後、酢酸エチルで抽出操作を行い、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルクロマトグラフィー $(n-\Lambda+ \,\mathrm{th})$ で糖製し、白色結晶として表題化合物 $(2.27 \,\mathrm{g}, 72 \,\mathrm{sh})$ を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) δ ; 3. 39 (3H, s), 3. 84 (3H, s), 6. 77 (1H, d, J=3. 9Hz), 7. 25 (1H, d, J=3. 9Hz), 7. 34 (1H, m), 7. 43 (2H, t, J=7. 3Hz), 7. 80 (2H, d, J=7. 3Hz).

(C) 5-フェニル-2-フラルデヒド

水素化リチウムアルミニウム (410 mg、10.8 mmo1)をTHF (15 m1) に懸濁させ、氷冷下 (B) で得られたN-メチル-N-メトキシ-5 -フェニル-2 -フラナミド (500 mg、2.16 mmo1)を加え、0 $^{\circ}$ で30分間攪拌した。反応液を氷水に注下した後、硫酸水素カリウムを加えしばらく攪拌した。酢酸エチルにて抽出を行い、硫酸マグネシウムで乾燥、乾燥剤を濾去後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン-酢酸エチル、20:1、v/v)で精製し、表題化合物 (289 mg、78%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ ; 6. 83 (1H, d, J=3. 9Hz), 7. 3 1 (1H, d, J=3. 9Hz), 7. 38-7. 44 (3H, m), 7. 82 (2 H, m), 9. 64 (1H, s).

(D) ジエチル (3-ニトロベンジル) ホスホネート

3-ニトロペンジルプロミド (1.00g、4.63mmol)をトリエチルホスファイト (15ml)に溶解し、100℃にて3時間攪拌した。反応液を放冷後、エーテルを加え、析出した不溶物を濾去した後、母液を留去し、シリカゲル

PCT/JP00/07565

WO 01/30757

クロマトグラフィー $(n-\wedge + \forall v)$ 一酢酸エチル、 $4:1 \rightarrow 1:1$ 、v/v)で精製し、表題化合物 (1.14g,90%) を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 27 (6H, t, J=7. 3Hz), 3. 2 1 (1H, s), 3. 27 (1H, s), 4. 07 (4H, q, J=7. 3Hz), 7. 50 (1H, dd, J=8. 3, 7. 8Hz), 7. 66 (1H, d, J=7. 8Hz), 8. 14 (1H, d, J=8. 3Hz), 8. 16 (1H, d, J=2. 0Hz).

- (E) 2-[(E)-2-(3-ニトロフェニル)-1-エテニル] 5-フェニル フラン

- (F) で得られた $3-[(E)-(5-フェニルフリル)-1-エテニル] アニリン (259 mg、0.987 mmol) と無水ホモフタル酸 (240 mg、0.148 mmol) をトルエン (7 ml) に溶解し、30分間加熱還流した。析出した固体を濾取し、白色固体として表題化合物 (302 mg、72%) を得た。 <math>^1$ H-NMR (DMSO- d_6) δ : 4.11 (2H,s),6.69 (1H,d,J=3.42),7.02 (1H,d,J=16.2Hz),7.03 (1H,d,J=3.44z),7.09 (1H,d,J=16.2Hz),7.27-7.46 (8H,m),7.53 (1H,t,J=7.3Hz),7.79 (2H,d,J=7.8Hz),7.89 (2H,d,J=7.3Hz),7.92 (1H,s),10.1 (1H,s).

 $FAB-MS; m/z: 423 (M^{+})$

実施例 $5:2-\{2-[3-((E)-2-\{5-アミノ-4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル\}-1-エテニル)アミノ]-2-オキソエチル}ベンゾイックアシッド$

- (A) $x \neq y$ $4 4y \neq y = 2 (E) 2 (3 2 + 2y = 2y) 1 2 2y = 1 2y = 1$
 - (E) -3-(3- ニトロフェニル) -2- プロペンチオアミド(2.07g)

9.99 mm o 1)、エチル 2-クロロー4-メチルー3-オキソベンタノエート (1.92 g、9.99 mm o 1)をエタノール (100 m 1)に溶解し、26時間加熱還流した。反応液を放冷後、濃縮した。残留物をシリカゲルクロマトグラフィー (n-ヘキサン-酢酸エチル、20:1、v/v)で精製し、表題化合物 (812 m g、24%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.34$ (6H, d, J=9.8Hz), 1.3 9 (3H, t, J=7.3Hz), 3.99 (1H, m), 4.36 (2H, q, J=7.3Hz), 7.36 (1H, d, J=16.1Hz), 7.56 (1H, d, J=16.1Hz), 7.58 (1H, t, J=8.3Hz), 7.85 (1 H, d, J=8.3Hz), 8.19 (1H, dd, J=8.3, 2.0Hz), 8.41 (1H, brs).

- (A) で得られたエチル 4-4ソプロピルー2ー [(E)-2-(3-1) フェニル) -1-xテニル]-1, 3-4アゾールー5-カルポキシレート (2 50 mg、0.722 mm o 1) をT H F-メタノールー水の混合溶媒 (6 m 1、3:2:1、v/v) に溶解し、水酸化リチウム 1 水和物 (60.6 mg) を加えて、室温で 3 時間攪拌した。反応液を 1 M 塩酸で中和し、酢酸エチルで抽出操作を行い、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、表題化合物 (247 mg、定量的)を得た。
- (C) $tert-7 + N \{4-4 + 7 + 7 + 1 2 [(E) 2 (3 2 + 1 2 + 1) 1 2 (E) 2 (3 2 + 1) 1 2 (1 2 + 1) 1 2 (1 2 + 1) 2 ($

0 mg、0.722mmol)をtert-ブタノール(8 ml)に溶解し、トリエチルアミン(0.121ml)、ジフェニルリン酸アジド(0.187ml)を加えて6時間加熱還流した。反応液を放冷後、酢酸エチルで希釈し、10%クエン酸水溶液、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄した。硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン-酢酸エチル、8:1、v/v)で精製し、表題化合物(272mg、97%)を得た。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ ; 1. 32 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 5 4 (9H, s), 2. 93 (1H, m), 6. 66 (1H, br), 7. 23 (1H, d, J=16.1Hz), 7. 33 (1H, d, J=16.1Hz), 7. 52 (1H, dd, J=8.3, 7.8Hz), 7. 76 (1H, d, J=7.8Hz), 8. 10 (1H, dd, J=8.3, 1.5Hz), 8. 33 (s, 1H).

- (C) で得られた $t e r t プチル N \{4 4 \gamma 7 \tau \tau \tau \nu 2 [(E) 2 (3 \pi \tau \tau \nu) 1 \pi \tau \tau \tau \nu] 1$, $3 4 \tau \gamma \gamma \tau \nu 5 4 \tau \nu \}$ カルバメート (272 mg、0.698 mmo1) をエタノール (10 m1) に 溶解し、塩化第一スズ (463 mg) を加え、3時間加熱還流した。反応液を放 冷した後、5 M水酸化ナトリウム水溶液 (20 m1) を加え、15分攪拌した。 続いて酢酸エチルで抽出操作を行い、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留 去し、表題化合物 (241 mg、96%) を得た。
- (E) $2 \{2 [3 ((E) 2 \{5 [(tert 7) + 2) + 2) + 2 (1)\} (1) + 2 (1) +$

(D) で得られた t e r t - τ -

¹H-NMR (DMSO-d₈) δ : 1. 15 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 46 (9H, s), 2. 49 (1H, m), 4. 09 (2H, s), 7. 28-7. 44 (6H, m), 7. 82-7. 88 (2H, m), 9. 65 (1H, br), 1 0. 3 (1H, br).

 $FAB-MS; m/z: 522 (MH^{+})$

- (F) $2 \{2 [3 ((E) 2 \{5 P \ge J 4 4 \lor J \neg P \lor L 1, 3 4 4 \lor J \neg P \lor L 2 4 \lor L 1, 3 \lor L 4 4 \lor L 4 \lor L$
- (E) で得られた $2-\{2-\{3-((E)-2-\{5-[(tert-プトキシカルボニル)アミノ]-4-イソプロピルー1,3-チアゾールー2-イル}ー1-エテニル)アミノ<math>]-2-オキソエチル\}$ ベンゾイックアシッド(150mg、0.288mmo1)を4N塩酸-ジオキサン(3m1)に溶解し、室温にて2時間攪拌した。溶媒を減圧留去した後、残留物にジエチルエーテルを加え、析出晶を濾取、乾燥し、白色粉末として表題化合物(148mg、定量的)を二塩酸塩として得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 20 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 39 (1H, m), 4. 11 (2H, s), 7. 11 (1H, d, J=16.1Hz), 7. 24-7. 42 (7H, m), 7. 52 (1H, t, J=7.8Hz), 7. 89 (1H, d, J=7.8Hz), 7. 96 (1H, s), 10.1 (1H, s).

 $FAB-MS; m/z: 422 (MH^{+})$

実施例 $6:2-(2-オキソ-2-{3-[(E)-2-(ピリド[3,2-d] [1,3] チアゾール-2-イル)-1-エテニル] アニリノ} エチル) ベンゾ イックアシッド$

- (A) N^{1} $(2-\rho 3 U) = 0$ (3-z + D) = 0 $(2-\rho - 3 - U) = 0$ – (3-z + D) = 0

これをTHF(100m1) に懸濁し、氷冷下3-Pミノー2-クロロビリジン(4.01g、31.2mmo1)を加え、同温で5分間攪拌後、室温で19時間攪拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、不溶物を濾取し、一度これをクロロホルムーメタノール(10:1、v/v) に懸濁し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去して、白色固体として表題化合物(1.00g、10.6%)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ: 6. 97 (1H, d, J=15.6Hz), 7. 36 (1H, t, J=4.9Hz), 7. 64 (1H, t, J=7.8Hz), 7. 83 (1H, d, J=15.6Hz), 7. 92 (1H, d, J=8.3Hz), 8. 16 (1H, d, J=4.9Hz), 8. 26 (1H, dd, J=8.3, 1. 0Hz), 8. 49 (1H, m), 8. 75 (1H, d, J=6.8Hz).

(A)で得られたN¹- (2-クロロ-3-ビリジル)- (E)-3-(3-ニトロフェニル)-2-ブロベンアミド(0.69g、2.27mmol)をビリジン(20ml)に懸濁し、五硫化リン(0.51g、2.27mmol)を加え、約100℃にて5時間加熱攪拌後、30分間加熱湿流した。冷却後、反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、クロロホルムーメタノール(10:1、v/v)抽出、飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム)および(ヘキサン:酢酸エチル=1:1→1:4、v/v→クロロホルム)にて精製し、淡橙色固体として表題化合物(0.17g、26.4%)を得た。¹H-NMR(CDCl₃)δ:7.46(1H,dd,J=7.8,4.4Hz),7.50(1H,d,J=15.6Hz),7.62(1H,t,J=7.8Hz),7.65(1H,d,J=15.6Hz),7.91(1H,d,J=7.8Hz),8.21-8.40(1H,m),8.26(1H,dd,J=8.3,1.5Hz),8.45-8.48(1H,m),8.59(1H,dd,J=4.4,1.5Hz).

- (C) 3 [(E) 2 (U) + [3, 2 d] [1, 3] fry y y 2 4y - 1 - x + 2y - 2y - 3
- (B) で得られた2-[(E) -2-(3-ニトロフェニル) -1-エテニル] ビリド[3,2-d][1,3] チアゾール(0.10g、0.35mmol)をエタノール(15ml)に懸濁し、塩化スズ(II) -水和物(278mg、1.24mmol)を加え、3時間半加熱還流した。氷冷下、反応液に1.5規定水酸化ナトリウム水溶液を加え、クロロホルム抽出、飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去して、黄色固体として表題化合物(92mg、定量的)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 3. 80 (2H, br), 6. 72 (1H, dd, J=7. 8, 2. 4Hz), 6. 91 (1H, m), 7. 01 (1H, d, J=7.

PCT/JP00/07565

3Hz), 7. 21 (1H, t, J=7.8Hz), 7. 32 (1H, d, J=16.1Hz), 7. 40 (1H, dd, J=8.3, 4.4Hz), 7. 49 (1H, d, J=16.1Hz), 8. 19 (1H, dd, J=8.3, 1.5Hz), 8. 54 (1H, dd, J=4.4, 1.5Hz).

- (D) $2 (2 \pi + y 2 \{3 [(E) 2 (U) + [3, 2 d] [1, 3] \}$ 3] $4 - (2 - \pi + y - 2 - \pi) - (2 - \pi + y - 2 - \pi)$ $4 - (2 - \pi + y - 2 - \pi)$
- (C) で得られた 3-[(E)-2-(ビリド[3,2-d][1,3] チアゾールー 2-4ル) -1-xテニル] アニリン(90 mg、0.36 mm o1)をトルエン(2 m 1)に溶解し、ホモフタリックアンハイドライド(約75%、86 mg、0.53 mm o1)を加え、30 分間加熱還流した。冷却後、析出物を濾取し、エーテルより洗浄して、淡橙色粉末として表題化合物(121 mg、82.0%)を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 4. 12 (2H, s), 7. 36-7. 42 (3H, m), 7. 48 (1H, d, J=16. 1Hz), 7. 46-7. 61 (4H, m), 7. 69 (1H, d, J=16. 1Hz), 7. 90 (1H, d, J=7. 3Hz), 7. 99 (1H, br), 8. 35 (1H, d, J=8. 3Hz), 8. 60 (1H, dd, J=4. 4, 1. 0Hz), 10. 25 (1H, br), 12. 80 (1H, br).

 $EI/MS; m/z: 415 (M^+).$

FAB/MS; m/z: 416 (MH⁺).

実施例7:2-(2-3-[(E)-2-(1,3-ペンズオキサゾール-2-イル)-1-エテニル] アニリノ-2-オキソエチル) ペンゾイックアシッド <math>2-[(ジェトキシフォスフィニル)メチル]ペンズオキサゾール(J.Org.Chem. 1993,58,7009) と3-ニトロペンズアルデヒドを実施例

PCT/JP00/07565

クアシッド

15 (F)、ついで実施例3 (B) と同様に処理し、表題化合物を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ: 4.12 (2H, s), 7.18 (1H, d),

7.38 (7H, m), 7.51 (1H, m), 7.61 (1H, d), 7.72 (3H, m), 7.91 (2H, m).

MS (ES-); m/z: 397 (M⁺-1).

実施例8:2-[2-オキソー2-(3-(E)-2-[4-(4-ピリジル)-1,3-チアゾールー2-イル]-1-エチルアニリノ)エチル] ベンゾイッ

(A) 4-プロモアセチルヒリジン

4-Pセチルビリジン(1g)を酢酸(<math>5mL)に溶解し、ビリジニウムハイドロプロマイドパープロマイド(2.64g)を加え、50 $\mathbb C$ $\mathbb C$ 3時間攪拌した。 反応液を氷冷後、析出晶を濾取、トルエンで洗浄、乾燥し、白色粉末として表題 化合物(0.934g)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CD₃OD) δ : 3. 70 (1H, d, J=11. 1Hz), 3. 80 (1H, d, J=10.8Hz), 8. 25 (2H, d, J=6.0Hz), 8. 90 (2H, d, J=6.0Hz).

- (A)で得られた4-プロモアセチルビリジンを特開平6-80654に記載された方法に準じて処理し、表題化合物を得た。

 1 H-NMR (CD₃OD) δ : 7. 68 (1H, d, J=15. 9Hz), 7. 70 (1H, d, J=7. 5Hz), 7. 81 (1H, d, J=16. 2Hz), 8. 09 (1H, d, J=7. 8Hz), 8. 23 (1H, d, J=8. 4Hz), 8. 53 (1H, t, J=1. 8Hz), 6. 66 (2H, d, J=6. 9Hz), 8. 76 (1H, s), 8. 87 (2H, d, J=6. 9Hz).

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 4. 12 (2H, s), 7. 35-7. 56 (5H, m), 7. 90 (1H, d, J=8. 1Hz), 7. 96 (2H, m), 8. 44 (1H, s), 8. 65 (2H, m), 10. 18 (1H, s). MS (ES-); m/z: 440 (M+-1).

実施例9:2-(2-3-[(6-イソプロピル-2-ピリジル)メトキシ]ア ニリノ-2-オキソエチル) ベンゾイックアシッド

(A) 2-イソプロビルビリジン-N-オキシド

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 40 (6H, d, J=6. 9Hz), 3. 9 1 (1H, heptuplet, J=6. 9Hz), 7. 28 (1H, m), 7. 38-7. 47 (2H, m), 8. 50 (1H, d, J=6. 3Hz).

(B) 6-イソプロピル-2-シアノビリジン

(A) で得られた2-4ソプロピルピリジン-N-3オキシド(4: 9g) をジメチルホルムアミド(25mL) に溶解し、シアン化ナトリウム(5: 26g),

トリエチルアミン($20\,\mathrm{mL}$)を加えた。クロロトリメチルシラン($13.6\,\mathrm{mL}$)を本溶液に滴下したのち、 $120\,\mathrm{CC}\,16$ 時間攪拌した。反応液を冷却後、溶媒を減圧留去し、残留物を酢酸エチルー $7\,\mathrm{%}\,$ リチウムクロライド水溶液に分配し、飽和食塩水で洗浄、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(N キサン:酢酸エチル、 $\mathrm{85:15}$ 、 $\mathrm{v/v}$)で精製し、油状物として表題化合物($\mathrm{978\,mg}$)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 42 (6H, d, J=7. 2Hz), 3. 2 2 (1H, heptuplet, J=7. 2Hz), 7. 50 (1H, dd, J=7. 9, 1. 2Hz), 7. 62 (1H, dd, J=7. 6, 1. 0Hz), 7. 83 (1H, t, J=8. 1Hz).

(C) 6-イソプロビルビコリニックアシッド

(B) で得られた6-イソプロピル-2-シアノビリジン (978mg) に5 規定塩酸 (13.5 m L) を加え110℃で16時間攪拌した。反応液を冷却後、1規定水酸化ナトリウムでpHを5.5とし、析出物を滤取、乾燥し、表題化合物 (534 m g) を得た。母液を1規定塩酸でpHを5.5とし、塩化メチレンで5回抽出、飽和食塩水で洗浄、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、さらに324 m g を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 41 (6H, d, J=6. 9Hz), 3. 2 3 (1H, heptuplet, J=6. 9Hz), 7. 55 (1H, d, J= 8. 1Hz), 7. 96 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 14 (1H, d, J=7. 5Hz).

(D) 6-イソプロビル-2-ヒドロキシメチルビリジン

(C) で得られた6-4ソプロピルピコリニックアシッド (200mg)をテトラヒドロフラン (6mL) に溶解し、窒素雰囲気下、0 \mathbb{C} にてボランテトラヒドロフランコンプレックス (1M、6mL)を滴下した。同温で3.5 時間攪拌し、

メタノールを加えた後、溶媒を減圧留去した。残留物に1規定塩酸を加え、20分間攪拌した。5規定水酸化ナトリウムでpH11とし、塩化メチレンで4回抽出、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(塩化メチレン:メタノール、99:1、v/v)で精製し、無色油状物として表題化合物(145mg)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 41 (d, J=6. 9, 6H), 3. 18 (h eptuplet, J=6. 9, 1H), 4. 84 (s, 2H), 7. 12 (d, J=7. 8, 1H), 7. 18 (d, J=7. 5, 1H), 7. 71 (d, J=7. 8, 1H).

- (E) 3-ニトロ-1-[(6-イソプロピル-2-ピリジル)メトキシ]ベンゼン

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 43 (6H, d, J=6.9Hz), 3. 1 9 (1H, heptuplet, J=6.9Hz), 5. 37 (1H, s), 7. 24 (1H, d, J=7.5Hz), 7. 42 (1H, d, J=7.8Hz), 7. 44 (1H, ddd, J=8.4, 2.7, 1.2Hz), 7. 54 (1H, t, J=8.4), 7. 76 (1H, t, J=7.5Hz), 7. 94 (1H, ddd, J=8.1, 2.4, 1.2Hz), 8. 00 (1H, t, J=2.4 Hz).

(F) 2-[2-オキソー2-(3-(E)-2-[4-(4-ビリジル)-1, 3-チアゾール-2-イル]-1-エチルアニリノ) エチル] ベンゾイックアシッド

 $MS (ES-) ; m/z : 403 (M^{+}-1)$.

実施例 $10:2-(2-オキソ-2-{3-[2-(4-フェニル-1,3-チアゾール-2-イル) エチル] アニリノ} エチル) ベンゾイックアシッド (A) メチル (E) <math>-3-(3-ニトロフェニル) -2-プロペネート$

3-ニトロシンナミックアシッド(10.00g、51.8mmol)をメタノール(300ml)に懸濁し、濃硫酸(10ml)を滴下し、モレキュラーシーブスを入れた滴下ロートをつけ脱水しながら6時間加熱還流した。溶媒を溜去後、残渣に水を加え、酢酸エチル抽出、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去して、白色固体として表題化合物(10.72g、定量的)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 3. 84 (3H, s), 6. 59 (1H, d, J = 16. 1Hz), 7. 59 (1H, t, J=7. 8Hz), 7. 73 (1H, d, J=16. 1Hz), 7. 83 (1H, d, J=7. 8Hz), 8. 24 (1H, td, J=7. 3, 1. 5Hz), 8. 38 (1H, t, J=1. 5Hz).

(B) メチル 3- (3-アミノフェニル) プロパネート

06 (1H, td, J=7.8, 2.9Hz).

- (C) メチル $3 \{3 [(N-tert-プトキシカルボニル) アミノ] フェニル} プロパネート$

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.52$ (9H, s), 2.62 (2H, t, J

= 7.8 Hz), 2.92 (2H, t, J=7.8 Hz), 3.67 (3H, s), 6.46 (1H, br), 6.87 (1H, d, J=7.3 Hz), 7.13-7. 25 (2H, m), 7.26 (1H, br).

- (D) tert-7+v N-[3-(3-r)]-3-x+y7-2v0 -2v1-2v1-2v2-2v3-2v3-2v4-2v2-2v3-2v4-2v2-2v3-2v4-2v4-2v5-2v6-2v7-2v6-2v
- (C) で得られたメチル $3-\{3-[(N-tert-プトキシカルボニル) アミノ] フェニル \} プロパネート (1.84g、6.59mmol) をメタノール (10ml) に溶解し、アンモニアーメタノール溶液 (30ml) を滴下し、室温で18時間攪拌した。<math>TLC$ 上、原料が多く残存していたため、アンモニアーメタノール溶液 (100ml) を追加し室温で6時間攪拌した。まだ原料が残存していたため、濃アンモニア水 (28%、50ml) を追加し、更に室温で17時間攪拌した。メタノールを溜去後、酢酸エチル抽出、飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去して、無色油状物として表題化合物 (1.60g、91.9%) を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) $\delta:1.51$ (9H, s), 2.52 (2H, t, J = 7.8Hz), 2.94 (2H, t, J=7.8Hz), 5.44 (2H, br), 6.54 (1H, br), 6.89 (1H, d, J=7.3Hz), 7.10-7.22 (2H, m), 7.31 (1H, br).

- (E) tert-7fn N-[3-(3-r)]-3-f+y7-2n) z=n
- (D) で得られたtertーブチル N-[3-(3-アミノ-3-オキソプロピル)フェニル]カルバメート(1.58g、5.98mmol)をTHF(30ml)に溶解し、反応系内を窒素置換した。Lawessons,試薬(1.21g、2.99mmol)を加え、室温で10分間攪拌後、約60℃にて2時間半加熱した。溶媒を溜去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ク

ロロホルム \rightarrow クロロホルム:メタノール=30:1、v/v)にて精製し、淡黄色油状物として表題化合物(1.08g、64.7%)を得た。

H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 52 (9H, s), 2. 94 (2H, t, J = 7. 3Hz), 3. 08 (2H, t, J=7. 8Hz), 6. 51 (1H, br), 6. 81 (1H, br), 6. 92 (1H, d, J=7. 8Hz), 7. 11 (1H, d, J=8. 3Hz), 7. 21 (1H, t, J=7. 8Hz), 7. 35 (2H, br).

- (E) で得られたtert-ブチル Nー [3-(3-アミノ-3-チォキソプロピル) フェニル]カルパメート(200mg、0.72mmol)をエタノール(5ml)に溶解し、フェナシルプロマイド(142mg、0.72mmol)を加えて、1時間20分間加熱還流した。溶媒を溜去後、残渣に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えて、クロロホルム抽出、飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去した。これを塩化メチレン(5ml)に溶解し、氷冷下トリフルオロ酢酸(5ml)を滴下し、同温にて30分間攪拌した。溶媒を溜去後、残渣に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、クロロホルム抽出、飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム)にて精製し、黄色油状物として表題化合物(194mg、96.9%)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 3. 06 (2H, t, J=7.8Hz), 3. 3 3 (2H, t, J=7.8Hz), 3. 61 (2H, br), 6. 52-6.58 (2H, m), 6. 65 (1H, d, J=7.3Hz), 7. 08 (1H, t, J=7.3Hz), 7. 28-7.35 (2H, m), 7. 41 (2H, t, J=7.8Hz), 7. 89 (2H, d, J=7.8Hz).

(G) $2-(2-3+y-2-\{3-[2-(4-7+2-1,3-4-y-1)-(4-7+2-y-1,3-4-y-1)-(4-7+2-y-1)-(4-7+$

実施例11:2-(2-オキソー2-{3-[2-(4-フェニルー1, 3-チアゾール-2-イル)シクロプロピル]アニリノ}エチル)ベンゾイックアシッド

(A) メチル 2-(3-ニトロフェニル) -1-シクロプロパンカルボキシレート

一方、実施例10(A)で合成したメチル (E) -3 - (3 - 2 -

系内を窒素置換した。氷冷下、ここに上記で調整したジアゾメタンーエーテル溶液をゆっくり加え、同温で1時間攪拌後、室温で1時間攪拌した。反応液に酢酸を加えて、溶媒を溜去後、トルエンにて共沸した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン:酢酸エチル=4:1、v/v)にて精製し、淡黄色油状物として表題化合物(504mg、94.4%)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 34-1. 42 (1H, m), 1. 64-1. 73 (1H, m), 1. 93-2. 01 (1H, m), 1. 58-1. 66 (1H, m), 3. 74 (3H, s), 7. 46 (2H, d, J=5. 4Hz), 7. 94 (1H, s), 8. 03-8. 10 (1H, m).

- (B) 2-(3-ニトロフェニル)-1-シクロプロバンカルボキリックアシッド
- - (C) 2-(3-ニトロフェニル)-1-シクロプロパンカルボキサミド
- (B) で得られた2-(3--トロフェニル) -1-シクロプロパンカルボキリックアシッド (460 mg、2.22 mm o 1) に塩化チオニル (10 m 1)

を加え、30分間加熱還流した。冷却後、過剰の試薬を溜去し、トルエンより共 沸した。氷冷下、ここに濃アンモニア水(28%、20ml)を加え同温で2時 間攪拌後、室温で14時間攪拌した。析出物を濾取し水にて洗浄後、乾燥して、 淡黄色粉末として表題化合物(398mg、87.1%)を得た。 ¹H-NMR(CD₃OD)δ:1.32-1.39(0.5H,m),1.52 -1.62(1H,m),1.66-1.73(0.5H,m),1.95-2. 01(1H,m),1.48-1.55(0.5H,m),2.78-2.87(0.5H,m),2.49-2.64(2H,m),7.97-8.14(2H,m).

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 50-1. 62 (1H, m), 1. 97-2. 08 (1H, m), 2. 15-2. 24 (1H, m), 2. 81-2. 91 (1H, m), 7. 21 (1H, br), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 7. 53 (1H, d, J=7. 8Hz), 7. 60 (1H, br), 7. 92 (1H, s), 8. 05 (1H, d, J=7. 8Hz).

2-プロモアセトフェノン(109mg、0.55mmo1)を加え、1時間加熱還流した。冷却後、溶媒を溜去し、残渣をエタノールおよびエーテルより粉末状として滤取し、エーテルにて洗浄して、淡橙色粉末として表題化合物(158mg、89.0%)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 70-1. 80 (1 H, m), 1. 91-2. 00 (1 H, m), 2. 09-2. 19 (1 H, m), 2. 85-2. 96 (1 H, m), 7. 47 (1 H, s), 7. 48-7. 60 (4 H, m), 7. 73 (1 H, d, J=7. 3 Hz), 8. 05-8. 20 (4 H, m).

- (E)で得られた2-[2-(3-ニトロフェニル)シクロプロピル]-4-フェニル-1,3-チアゾール(151mg、0.47mmo1)をエタノール(10m1)に溶解し、塩化スズ(II)ー水和物(372mg、1.65mmo1)を加え、5時間加熱還流した。氷冷下、反応液に1.5規定水酸化ナトリウム水溶液を加え、クロロホルム抽出、飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去して、淡橙色油状物として表題化合物(114mg、83.1%)を得た。
- (F)で得られた3-[2-(4-フェニル-1,3-チアゾール-2-イル)シクロプロビル]アニリン($114\,\mathrm{mg}$ 、0.39 mmo 1)をトルエン($3\,\mathrm{m}$ 1)に溶解し、ホモフタリックアンハイドライド(約75%、 $95\,\mathrm{mg}$ 、0.59 mmo 1)を加え、 $30\,\mathrm{分間}$ 加熱還流した。冷却後、不溶物を濾取し、エーテルにて洗浄して、白色粉末として表題化合物($139\,\mathrm{mg}$ 、78.4%)を得た。 $^1\mathrm{H-NMR}$ (DMSO-d₆) $\delta:1.53-1.63$ (1H, m), 1.70

-1. 80 (1H, m), 2. 47-2. 57 (1H, m), 2. 61-2. 71 (1H, m), 4. 07 (2H, s), 6. 90 (1H, d, J=7. 8Hz), 7. 21 (1H, t, J=7. 8Hz), 7. 29-7. 52 (8H, m), 7. 84 -7. 89 (2H, m), 7. 89-8. 50 (2H, m), 10. 05 (1H, s), 12. 75 (1H, br).

 $EI/MS; m/z: 454 (M^+).$

 $FAB/MS; m/z: 455 (MH^+).$

実施例12:2-(2-オキソ-2-(3-((4-フェニル-1,3-チアゾール-2-イル)アミノ) カルボニルアニリノ) エチル) ベンゾイックアシッド (A) <math>4-フェニル-1, 3-チアゾール-2-アミン

2-プロモアセトフェノン (13.1g、65.7mmol)、チオ尿素 (5.00g、65.7mmol)をエタノール (100mL) に溶解し、2時間加熱 還流した。反応液を減圧濃縮、残渣を2-プロパノールより再結晶し、白色固体 として表題化合物 (16.5g、91%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 7. 10 (1H, s), 7. 48-7. 54 (3H, m), 7. 67 (2H, dd, J=1. 5, 7. 8Hz).

- (B) $N^{1}-(4-7z=n-1, 3-4r)-n-2-4n$) -3-2+n $\sqrt{2}r$
- (A) で得られた4-7ェニル-1, 3-4アゾール-2-7ミン(250mg、0.972mmol)、3-ニトロ安息香酸(163mg、0.972mmol)を塩化メチレン(10mL)に溶解し、0 ∞ にてジイソプロビルアミン(0.508mL、2.92mmol)、0.508mL、0.508mL、0.508mL、0.508mmol)、0.508mmol

トリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル、5:1、v/v)で精製し、白色固体として表題化合物を(59.9mg、19%)を得、混合物のフラクションをヘキサンから再結晶し、白色固体として表題化合物を(44.7mg、14%)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 7. 14-7. 23 (4H, m), 7. 45-7. 49 (1H, m), 7. 46 (1H, t, J=8. 3Hz), 7. 48 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 10 (1H, dd, J=1. 0, 7. 8Hz), 8. 22 (1H, dt, J=8. 3, 1. 0Hz), 8. 51 (1H, t, J=2. 0Hz), 12. 09 (1H, br).

- (C) N^{1} (4-フェニル-1, 3-チアゾール-2-イル) -3-アミノベンズアミド
- (B) で得られた N^1 (4-7)- (

 $^{1}H-NMR$ (CD₃OD) δ : 7. 04-7. 07 (1H, m), 7. 28-7. 44 (7H, m), 7. 93-7. 95 (2H, m).

- (C) で得られた N^1 -(4-フェニル-1, 3-チアゾール-2-イル)-3-アミノベンズアミド(75.8mmol) をトルエン

(5 m L) に溶解し、ホモフタル酸無水物(62.4 mg、0.385 mmo1) を加え、2時間加熱環流した。反応液を減圧濃縮し、トルエンを加え、析出した 固体を濾取し、白色アモルファスとして表題化合物を(105 mg、89%) 得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 4. 14 (2H, s), 7. 32-7. 48 (7H, m), 7. 52-7. 56(1H, m), 7. 69 (1H, s), 7. 82 (2H, d, J=7.8Hz), 7. 90 (1H, dd, J=1.5, 6.8Hz), 7. 85 (2H, d, J=7.3Hz), 8. 28 (1H, br), 10. 31 (1H, br), 12. 75 (1H, br).

FAB-MS; m/z: 458 (MH⁺).

実施例13:2-(2-2,4-ジフルオロ-5-[(3-イソプロピル-1,2,4-チアジアゾール-5-イル) メトキシ] アニリノ-2-オキソエチル) ベンゾイックアシッド

(A) エチル 3-4ソプロピルー1, 2, 4-4アジアゾールー5-カルボキシレート

イソ酪酸アミド (9.1g、0.104mol) をトルエン (300mL) に 懸濁し、クロロカルボニルスルフェニルクロリド (15g、0.115mol) を加え、2時間加熱還流した。溶媒を減圧留去し、残留物にエチルシアノホルメート (50mL)、キシレン (40mL) を加え、3時間加熱還流した。溶媒を減 圧留去し、残留物をシリカゲルクロマトグラフィー (ヘキサンー酢酸エチル、4:1、v/v) で精製し、淡黄色油状物として表題化合物 (14g、67%) を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 1. 52 (6H, d, J=7. 2Hz), 1. 5 4 (3H, t, J=7. 2Hz), 3. 56 (1H, m), 4. 60 (2H, q, J=7. 2Hz).

(B) (3-イソプロピル-1, 2, 4-チアジアゾール-5-イル) メタノール (A) で得られたエチル 3-イソプロピル-1, 2, 4-チアジアゾールー5-カルボキシレート (13.8g、68.9mmol) をメタノール (500mL) に溶解し、氷冷攪拌下、水素化ホウ素ナトリウム (4.4g) を加え、30分間攪拌した。溶媒を減圧留去し、残留物を酢酸エチルー水に分配し、有機層を分取後、水層を弱酸性にし、酢酸エチルで再度抽出した。有機層をあわせて硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、白色粉末として表題化合物 (10.7g、98%) を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 52 (6H, d, J=7. 2Hz), 3. 4 1 (1H, m), 5. 09 (2H, s).

- (C) $2, 4-37\nu + 10-5-107 = 10$ [($3-47704\nu 1, 2, 4-47794\nu 1, 2, 4-4794\nu 1, 2, 4-4794 = 1,$
- (D) 2-(2-2,4-9)フルオロー5-[(3-4)プロピルー1,2,4-チアジアゾールー5-4ル) メトキシ] アニリノー2-オキソエチル) ベンゾイックアシッド

(C) で得られた 2, 4 - ジフルオロ - 5 - ニトロフェニル [(3 - イソプロピル - 1, 2, 4 - チアジアゾール - 5 - イル)メチル] エーテル (2.1g、6.66 mmol)を酢酸エチル (50 ml)に溶解し、10%パラジウム炭素 (水分 50%、200 mg)を加え、50℃で 4 時間接触還元した。触媒を濾去、溶媒を減圧留去した後、残留物をシリカゲルクロマトグラフィー (ヘキサン-酢酸エチル、1:2、 v/v)で精製し、淡褐色油状物 (510 mg、27%)を得た。このうち100 mgをトルエン (3 ml)に溶解し、ホモフタル酸無水物 (60 mg)を加え、80℃で1時間攪拌した。溶媒を減圧留去し、残留物をシリカゲルクロマトグラフィー (クロロホルムーメタノール、20:1、 v/v)で精製し、白色粉末として表題化合物 (136 mg、86%)を得た。
¹HーNMR (CD₃OD) δ:1.36 (6 H, d, J=6.8 Hz), 3.28 (1 H, m), 4.03 (2 H, s), 5.52 (2 H, s), 7.08 (1 H, m), 7.30-7.45 (3 H, m), 7.88 (1 H, d, J=7.6 Hz), 7.96 (1 H, t, J=8.8 Hz).
FAB-MS; m/z:448 (MH+)

実施例14:2-(3-r)>-5-(4-r) マンゾロビルー1,3-f アゾールー2-r (4-r) マンゾイックアシッド (A) 2-(7 (4-r) アニリノー2-r (4-r) アニリノー2-r (4-r) マンゾイックアシッド (A) 2-(7 (4-r) アニリノー1 (4-r) アニリハー1 (4-r) アニリハー1

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.31$ (6H, d, J=6.8Hz), 3.0

9 (1H, septet, J=6.8Hz), 4. 83 (2H, s), 6. 91 (1 H, d, J=1.0Hz).

- 3,5-ジニトロフェノール(686mg、3.37mmol)のDMF(5mL)溶液に、0℃にて水素化ナトリウム(60% in oil、224mg、5.59mmol)を加え、0℃にて10分攪拌した。0℃にて(A)で得られた2-(クロロメチル)-4-イソプロピルー1,3-チアゾール(982mg、5.59mmol)のDMF(5mL)溶液を滴下し、室温にて16時間攪拌した。反応液を0℃にて1規定塩酸水溶液にて希釈し、酢酸エチルにて抽出した。有機層を合わせて、水、飽和食塩水にて洗浄した。有機層を硫酸マグネシウムにて乾燥、減圧濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル、10:1、v/v)にて精製し、茶色結晶として表題化合物を(435mg、36%)得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 33 (6H, d, J=6.8Hz, 3. 12 (1H, septet, J=6.8Hz), 5. 52 (2H, s), 6. 98 (1 H, s, 8. 26 (2H, d, J=2.0Hz), 8. 68 (1H, t, J=2.0Hz).

- (C) $5 ((4 4)7 2 4) \times (4 4) \times (4$
- (B) で得られた 2-((3,5-) ニトロフェノキシ) メチル) -4-4ソプロピル-1, 3-チアゾール $(435\,\mathrm{mg}\,\mathrm{s}\,1.34\,\mathrm{mmol})$ のエタノール $(10\,\mathrm{mL})$ 溶液に、塩化スズ (II)・二水和物 $(3.04\,\mathrm{g}\,\mathrm{s}\,13.5\,\mathrm{mmol})$ を加え、 2時間加熱還流した。反応液に 0 \mathbb{C} にて 4規定水酸化ナトリウム水溶液を加え、塩化メチレンにて抽出した。有機層を硫酸マグネシウムにて乾燥、減圧濃

縮し茶色油状物として表題化合物を(351mg、71%)得た。 ^1H-NMR (CDCl₃) $\delta:1.31$ (6H, d, J=7.3H), 1.61(2H, br), 3.10(1H, septet, J=7.3Hz, 3.59(2H, br), 5.25(2H, s), 5.70(1H, t, J=2.0Hz), 5.80(2H, d, J=2.0Hz), 6.87(1H, s).

- (C) で得られた 5-((4-4)7 D E N-1, 3-4 P Y E N-2-4 N) メトキシ) -1, 3-4 V E N E N V E N
- ¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 32 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 5 0 (9H, s), 1. 58 (2H, br), 3. 10 (1H, septet, J= 6.8Hz), 5. 26 (2H, s), 6. 03 (1H, t, J=2.0Hz), 6. 36 (1H, t, J=2.0Hz), 6. 55 (1H, s), 6. 88 (1H, s).
- (E) 2-(3-(tert-プトキシカルボニル) アミノ) -5-((4-イソプロピル-1, 3-チアゾール-2-イル) メトキシ) アニリノー<math>2-オキソエチル) ベンゾイックアシッド

ムクロマトグラフィー (クロロホルム→クロロホルムーメタノール、98:2→ 96:4、<math>v/v) にて精製し、白色結晶として表題化合物を (292mg、85%) 得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 30 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 4 7 (9H, s), 3. 12 (1H, septetJ=6.8Hz), 3. 99 (2 H, s), 5. 26 (2H, s), 6. 79 (1H, s), 6. 87 (1H, s), 6. 93 (1H, s), 7. 12-7. 58 (4H, m), 8. 05 (1H, d, J=7.8Hz), 8. 95 (1H, s).

- (F) $2 (3 P \ge J 5 ((4 4 y J 2 1), 3 4 y 2 4 y 2 1)$ 4 - 4 y - 2 - 4 y - 2 - 4 y - 2 y - 4 y - 2 y - 4 y - 2 y -
- (E) で得られた2-(3-(tert-プトキシカルボニル) アミノ) -5 -((4-イソプロビル-1,3-チアソール-2-イル) メトキシ) アニリノー2-オキソエチル) ベンゾイックアシッド(100mg、0.190mmol)に、0 \mathbb{C} にて4 規定塩酸 ジオキサン(2mL)を滴下した。室温にて3 時間提拌した後、反応液をトルエン、エーテル共沸により減圧濃縮し、残渣にエーテルを加え濾取し、白色結晶として表題化合物を(78.8mg、83%)二塩酸塩として得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆-CDCl₃) δ : 1. 35 (6H, d, J=6. 8Hz), 3. 18 (1H, septet, J=6. 8Hz), 3. 92 (2H, br), 4. 06 (2H, s), 5. 41 (2H, s), 6. 86 (1H, s), 7. 11 (1H, s), 7. 30-7. 52 (6H, m), 7. 99 (1H, d, J=7. 8Hz), 10. 18 (1H, s).

 $FAB-MS; m/z: 426 (MH^{+})$

実施例15:(4S,5S)-5-[(5-[(E)-2-(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル]-3-ピリジルアミノ)カルボニ

ル] -2, 2-ジメチル-1, 3-ジオキソラン-4-カルボキシリックアシッド

(A) 5-[(tert-ブトキシカルボニル) アミノ] ニコチニックアシッド <math>5-ビリジンジカルボキシリックアシッド (5.00g、29.9 mmo1)をt-ブタノール (35 m1) に懸濁し、トリエチルアミン (8.34 m1、59.8 mmo1) およびジフェニルリン酸アジド (7.10 m1、32.9 mmo1) を滴下し、3時間加熱還流した。氷冷下、反応液に1規定水酸化ナトリウム水溶液を加え、<math>pH>10としてエーテル洗浄した。再び氷冷し下1規定塩酸水溶液に $totomath{T}$ を減取、水およびエーテルより洗浄して、白色粉末として表題化合物 (3.27g、45.9%) を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 49 (9H, s), 8. 45 (1H, s), 8. 66 (1H, s), 8. 75 (1H, s), 9. 83 (1H, br).

- (B) tert-ブチル N-(5-[メトキシ (メチル) アミノ] カルボニル <math>-3-ビリジル) カルバメート
- (A)で得られた 5-[(tert-プトキシカルボニル)アミノ]ニコチニックアシッド(3.25g、13.6 mmol)を塩化メチレン(100 ml)に懸濁し、N,O-ジメチルヒドロキシルアミン塩酸塩(2.00g、20.5 mmol)を加え、氷冷下N,N-ビス-(<math>2-オキソー3-オキサゾリジニル)ホスフィン酸クロリド(6.95g、27.3 mmol)を加え、ジイソプロビルエチルアミン(<math>9.51ml、54.6mmol)を滴下した。同温にて10分間攪拌後、室温で24時間攪拌し、溶媒を溜去した。残渣に水を加えクロロホルム抽出、5%クエン酸水溶液、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水にて順次洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去して、淡黄色油状物とアワ状物質の混合物として表題化合物(1.80g、46.9%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.53$ (9H, s), 3.38 (3H, s), 3.

59 (3H, s), 7.27 (1H, br), 8.24 (1H, br), 8.59 (1H, d, J=1.9Hz), 8.64 (1H, d, J=1.9Hz).

- (C) $tert-7\pi N-(5-\pi n) = 3-U + 3 + U$
- (B)で得られた t e r t 7 + N (5 [メトキシ (メチル) アミノ] カルボニル-3 ビリジル) カルバメート (1.80g、6.40 mmol)を THF (20ml) に溶解し、系内を窒素置換した。-78 $^{\circ}$ に冷却後、水素化 リチウムアルミニウム (291 mg、7.68 mmol) / THF (10ml) 懸濁液を30分かけて少しずつ滴下し、同温にて2時間半攪拌後、氷冷にて20分間攪拌した。再び-78 $^{\circ}$ に冷却後、5%硫酸水素カリウム水溶液(20ml)を加え、室温まで昇温した。溶媒を溜去後、残渣を酢酸エチル抽出、1規定水酸化ナトリウム水溶液および飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去して、黄色アワ状物質と油状物との混合物として表題化合物(1.42g、定量的)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 55 (9H, s), 6. 78 (1H, br), 8. 44 (1H, br), 8. 69 (1H, d, J=1. 9Hz), 8. 75 (1H, d, J=1. 9Hz), 10. 10 (1H, s).

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.30$ (6H, d, J=7.3Hz), 3.0

1-3.15(1H, m), 4.72(2H, s), 6.92(1H, s).

WO 01/30757

- (E) ジエチル [(4- (1)) (1)] [(4- (1))] [(4
- (D)で得られた 2 (プロモメチル) 4 イソプロビル-1, 3 チアゾール (1.39g、6.31mmol)をトルエン (30ml)に溶解し、亜リン酸トリエチル (1.08ml、6.31mmol)を滴下し、21時間加熱還流した。一度溶媒を溜去後、残渣を再びトルエン (30ml)に溶解し、亜リン酸トリエチル (1.08ml、6.31mmol)を滴下し、20時間加熱還流した。亜リン酸トリエチル (1.08ml、6.31mmol)を追加し、更に10時間加熱還流した。溶媒を溜去後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホルム→クロロホルム:酢酸エチル=1:1→1:2、 v/v)にて精製し、淡黄色油状物として表題化合物 (1.92g、定量的)を得た。「H-NMR (CDCl3) る:1.29 (6H,d,J=6.8Hz),1.30 (6H,t,J=6.8Hz),3.01-3.15 (1H,m),3.61 (2H,d,J=21.5Hz),4.11 (2H,q,J=6.8Hz),4.13 (2H,q,J=6.8Hz),6.81 (1H,s).
- (E) で得られたジエチル [(4- (1)) (1)] で得られたジエチル [(4- (1)) (1)] で得られたジエチル [(4- (1)) (1)] ボスホネート (0.87g, 3.14) をメタノール (30m1) に溶解し、(C) で得られた 1 に 1 で 1

残渣に酢酸エチルを加え、水および飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム→クロロホルム:酢酸エチル= $3:1\rightarrow 2:1$ 、v/v)にて精製し、白色固体として表題化合物(0.82g、75.7%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₈) δ : 1. 33 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 54 (9H, s), 3. 07-3. 20 (1H, m), 6. 70 (1H, s), 6. 85 (1H, s), 7. 33 (1H, d, J=16.1Hz), 7. 39 (1H, d, J=16.1Hz), 8. 29 (2H, br), 8. 41 (1H, s).

- (F) で得られた t e r t J +

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 33 (6H, d, J=7. 3Hz), 3. 0 6-3. 18 (1H, m), 3. 74 (2H, br), 6. 84 (1H, s), 7. 09-7. 12 (1H, m), 7. 24-7. 29 (2H, m), 8. 03 (1H, d, J=2. 9Hz), 8. 16 (1H, d, J=1. 5Hz).

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 34 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 5 5 (3H, s), 1. 59 (3H, s), 3. 05-3. 20 (1H, m), 3. 8 9 (3H, s), 4. 87 (1H, d, J=5.4Hz), 4. 94 (1H, d, J=5.4Hz), 6. 88 (1H, s), 7. 28 (1H, s), 7. 35-7. 45 (2H, m), 8. 42-8. 65 (3H, m).

mmo1) /水(1m1) 溶液を滴下し、室温で3時間半攪拌した。溶媒を溜去後、残渣に少量の水を加えエーテル洗浄、1規定塩酸水溶液にてpH約7とし、クロロホルム抽出、飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去した。残渣にヘキサンを加え、粉末状として濾取し、ヘキサンより洗浄して、淡黄色粉末として表題化合物(75mg、定量的)を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 27 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 45 (6H, s), 2. 99-3. 10 (1H, m), 4. 73-4. 83 (2H, m), 7. 30 (1H, s), 7. 46 (1H, d, J=16.1Hz), 7. 52 (1H, d, J=16.1Hz), 8. 39 (1H, s), 8. 63 (1H, s), 8. 71 (1H, s), 10. 64 (1H, br).

 $EI/MS; m/z: 417 (M^+).$

 $FAB/MS; m/z: 418 (MH^{+}).$

(A) ジメチル 5-((4-7)702211, 3-7722211) メトキシ) 777912111

ジメチル 5-ヒドロキシフタレート (1.34g、6.36mmol)、(4 -イソプロピル1,3-チアゾール-2-イル) メタノール (1.00g、6.36mmol) およびトリフェニルホスフィン (1.67g、6.36mmol) のTHF (20mL) 溶液に、-15 C にてアゾジカルボン酸ジエチル (1.00mL) 6.36mmol) を加えた。室温にて3時間攪拌した後、溶媒を塩化メチレン共沸により減圧濃縮した。残渣に塩化メチレンを加え、不溶物を濾別し、塩化メチレンにて洗浄した。濾液と洗液を合わせて減圧濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (へキサンー酢酸エチル、5:1、v/v) にて精製し、無色油状物と結晶の混合物として表題化合物を (2.20g、99%) 得

た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 33 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 1 2 (1H, septet, J=6.8Hz), 3. 94 (6H, s), 5. 42 (2 H, s), 6. 92 (1H, s), 7. 87 (2H, s), 8. 33 (1H, d, J=1.2Hz).

- (A) で得られたジメチル 5-((4-7)) ロビルー1, 3-4 アゾールー2ーイル)メトキシ)イソフタレート(1.99g、5.69 mm o 1)のメタノール(40 mL)溶液に、0 °Cにて水酸化バリウム・八水和物(897 mg、2.84 mm o 1)のメタノール(20 mL)溶液を加え、室温にて16時間攪拌した。溶媒を減圧濃縮し、残渣を1規定塩酸水溶液にて希釈し、酢酸エチルにて抽出、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液にて洗浄した。有機層を硫酸マグネシウムにて乾燥、減圧濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム→クロロホルムーメタノール、10:1→5:1、v/v)にて精製し、表題化合物を(496 mg)得、原料を(1.31g)回収した。ただし、両化合物とも、エチルエステルとの分離困難な混合物であった。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 25 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 04 (1H, septet, J=6.8Hz), 3. 87 (3H, s), 5. 52 (2H, s), 7. 31 (1H, s), 7. 73 (1H, s), 7. 81 (1H, s), 8. 13 (1H, s).

- (B) で得られた3-((4-4)7 2 4 1)メトキシ) -5-(メトキシカルボニル) ベンゾイックアシッド(102 mg)

のtert-ブタノール (5 mL) 溶液に、トリエチルアミン (51.0 μ L、0.365 mm o 1)、ジフェニルリン酸アジド (72.2 μ L、0.335 mm o 1) を加え、13.5 時間加熱還流した。反応液を減圧濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホルム→クロロホルムーメタノール、99:1、 $v/v\to$ メタノール)にて精製し、エチルエステルとの分離困難な混合物として表題化合物を (72.2 mg) 得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 32 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 5 2 (9H, s), 3. 11 (1H, septet, J=6.8Hz), 3. 89 (3 H, s), 5. 36 (2H, s), 6. 61 (1H, br), 6. 89 (1H, s), 7. 35 (1H, s), 7. 53-7. 54 (2H, m).

- (C)で得られた3-((tert-ブトキシカルボニル)アミノ)-5-((4-イソプロビル-1,3-チアゾール-2-イル)メトキシ)ベンゾイックアシッド(72.2mg)のジオキサン(2mL)溶液に、1規定水酸化ナトリウム水溶液(1mL)を加えた。混和しないので、メタノール(1mL)を加え、室温にて18時間攪拌した。溶媒を減圧濃縮し、残渣を1規定塩酸水溶液にて希釈し、酢酸エチルにて抽出した。有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液にて洗浄、硫酸マグネシウムにて乾燥、減圧濃縮し、白色固体として表題化合物を(60.3mg)得た。

¹H-NMR (CD₃OD) δ : 1. 31 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 5 2 (9H, s), 3. 09 (1H, septet, J=6.8Hz), 5. 36 (2 H, s), 7. 14 (1H, d, J=0.7Hz), 7. 31 (1H, d, J=1. 2, 2. 4Hz), 7. 45 (1H, br), 7. 64-7. 65 (1H, m).

ソプロピルー1,3ーチアゾールー2ーイル)メトキシ)ベンゾエート

(D) で得られた3-((tert-ブトキシカルボニル)アミノ)-5-((4-イソプロビル-1,3-チアゾール-2-イル)メトキシ)ベンゾイックアシッド(60.3mg)のTHF(3mL)-メタノール(1mL)溶液に、0℃にてトリメチルシリルジアゾメタン(2.0M in hexane、85.5 μ L、0.169mmol)を加え、室温にて15.5時間攪拌した。溶媒を減圧濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル、5:1、v/v)にて精製し、無色油状物として表題化合物を(57.2mg、92%)得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 32 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 5 2 (9H, s), 3. 11 (1H, septet, J=6.8Hz), 3. 89 (3 H, s), 5. 36 (2H, s), 6. 61 (1H, br), 6. 89 (1H, s), 7. 35 (1H, s), 7. 53-7. 54 (2H, m).

- (F) メチル 3-アミノ-5-((4-イソプロビル-1,3-チアゾール-2-1ル) メトキシ) ベンゾエート
- (E) で得られたメチル $3-((tert-ブトキシカルボニル)アミノ)-5-((4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)メトキシ)ベンゾエート(57.2 mg、0.140 mm o 1) に0 <math>^{\circ}$ にて4規定塩酸 $^{\circ}$ ジオキサン(2 mL)を加え、室温にて2 時間攪拌した。溶媒をクロロホルム共沸により減圧濃縮、残渣を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液にて希釈し、クロロホルムにて抽出した。有機層を硫酸マグネシウムにて乾燥、減圧濃縮し、淡黄色油状物として表題化合物を(44.4 mg、定量的)得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 32 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 1 1 (1H, septet, J=6.8Hz), 3. 88 (3H, s), 5. 33 (2 H, s), 6. 53 (1H, t, J=1.8Hz), 6. 90 (1H, d, J=1. 0Hz), 7. 03 (1H, t, J=1.0Hz), 7. 08 (1H, d, J=1. 7 Hz).

- $(G) 2 (3 ((4 4)) \pi) \pi) 1, 3 4 \pi) \pi 2 4 \pi) \pi$ $(G) 2 (3 ((4 4)) \pi) \pi) 2 4 \pi) \pi$ $(G) 2 (3 ((4 4)) \pi) \pi) 2 4 \pi) \pi$ $(G) 2 (3 ((4 4)) \pi) \pi) 2 4 \pi) \pi$ $(G) 2 (3 ((4 4)) \pi) \pi) 2 4 \pi) \pi$
- (F) で得られたメチル3-アミノ-5-((4-イソプロビル-1,3-チアゾール-2-イル)メトキシ)ベンゾイックアシッド(44.4mg、0.1 45mmol)のトルエン(2mL)溶液に、ホモフタル酸無水物(23.5mg、0.145mmol)を加え、1時間加熱還流した。反応液を0℃に冷却し、固体を濾取、トルエンにて洗浄し、白色結晶として表題化合物を(48.3mg、71%)得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 24 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 03 (1H, septet, J=6.8Hz), 3. 83 (3H, s), 4. 09 (2H, s), 5. 42 (2H, s), 7. 27 (1H, s), 7. 29 (1H, s), 7. 35-7. 40 (2H, m), 7. 51 (1H, t, J=7.2Hz), 7. 60 (1H, s), 7. 86 (1H, s), 7. 89 (1H, d, J=7.6Hz), 10. 4 (1H, s), 12. 82 (1H, s). EI-MS; m/z: 468 (M⁺)

実施例17:2-[2-(5-[(E)-2-(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル]-3-ピリジルアミノ)-2-オキソエチル] ベンゾイックアシッド

実施例 15 (G) で得られた 5-[(E)-2-(4-4)] で 3-4 で 3-4

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) δ : 1. 36 (6H, d, J=6.7Hz), 3. 14 (1H, heptuplet), 4. 24 (2H, s,), 7. 38 (1H, s),

7. 50 (1H, t, J=6.0Hz), 7. 53 (2H, s), 7. 63 (1H, t, J=6.0Hz), 7. 99 (1H, d, J<1Hz), 8. 01 (1H, d, J=1.8Hz), 8. 42 (1H, d, J=2.1Hz), 8. 65 (1H, d, J=1.5Hz), 8. 70 (1H, d, J=2.1Hz), 10. 48 (1H, s), 12. 94 (1H, s).

MS (ES-); m/z: 406 (M⁺-1).

実施例18:2-[2-(6-[(E)-2-(4-(4-(1)プロピルー1,3-)+ア (1)-(1)-2-(1)]-2-(1)-2-(1

- (A) 6-[(tert-ブトキシカルボニル) アミノ] ピコリニックアシッド
- 2 , 6 ビリジンジカルボン酸を実施例 1 5 (A) と同様に処理し、表題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) δ : 1. 56 (9H, s), 7. 76 (1H, d, J=7. 2Hz), 7. 99 (1H, t, J=7. 5Hz), 8. 09 (1H, d, J=7. 5Hz), 10. 09 (1H, s), 13. 18 (1H, s).

- (B) tert-ブチル N-(6-[メトキシ (メチル) アミノ] カルボニル <math>-2-ヒリジル) カルバメート
- 6-[(tert-ブトキシカルボニル) アミノ] ピコリニックアシッドを実施例15(B) と同様に処理し、表題化合物を得た。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 64 (9H, s), 3. 48 (3H, s), 3. 82 (3H, s), 7. 39 (1H, d, J=7. 5Hz), 7. 86 (1H, t, J=8. 0Hz), 8. 13 (1H, d, J=8. 0Hz).

- (C) tert-ブチル N-(6-ホルミル-2-ピリジル) カルパメート
 - (B) で得られたtert-ブチル N-(6-[メトキシ(メチル)アミノ]

カルボニル-2-ビリジル)カルバメートを実施例15 (C)と同様に処理し、表題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.64$ (9H, s), 7.64 (1H, broads), 7.73 (1H, d, J=8.1Hz), 7.95 (1H, t, J=8.1Hz), 8.31 (1H, d, J=8.1Hz), 10.03 (1H, s).

- (D) tert-7 + N 6 [(E) 2 (4 4) + 7 + 1 1, 3 4 + 7 + 1 2 4 +

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 45 (6H, d, J=7. 0Hz), 1. 6 5 (9H, s), 3. 25 (1H, heptuplet, J=7. 0Hz), 6. 98 (1H, s), 7. 18 (1H, d, J=7. 5Hz), 7. 23-7. 42 (2H, m), 7. 78 (2H, m), 7. 98 (1H, m). MS (ES+); m/z: 346 (MH⁺).

- (F) 2-[2-(6-[(E)-2-(4-イソプロピルー1, 3-チアゾール -2-イル)-1-エテニル]-2-ピリジルアミノ)-2-オキソエチル] ベンゾイックアシッド
- (D) で得られた tert-ブチル N-6-[(E)-2-(4-イソプロ ヒルー1, 3-チアゾールー2-イル)-1-エテニル]-2-ヒリジルカルバメートを実施例 <math>15 (G) ついで実施例 1 と同様に処理し、表題化合物を得た。 ^1H-NMR (DMSO- d_6) $\delta:1$. 37 (6H, d, J=6. 9Hz), 3. 18 (1H, heptuplet, J=6. 9Hz), 4. 26 (2H, s), 7. 50 (5H, m), 7. 62 (1H, t, J=7. 5Hz), 7. 86 (2H, m),

8. 01 (2H, m), 10. 67 (1H, s), 12. 97 (1H, broad s).

 $MS (ES-); m/z : 406 (M^+-1).$

実施例19:2-[2-(5-[(E)-2-(3-4)]-1]-1] 実施例19:2-[2-(5-[(E)-2-(3-4)]-1]-1] オンプールー1-1 エテニル1-1 オンプールー1-1 オンプール

(A) 5-クロロメチル-3-イソプロピル-1, 2, 4-チアジアゾール

実施例13(B)で得られた3-イソプロビル-1,2,4-チアジアゾール-5-イル)メタノール(0.57g)を塩化メチレン(4mL)に溶解し、ビリジン(0.87mL)、メタンスルフォニルクロライド(0.84mL)を氷冷下加えた後、室温にて終夜攪拌した。反応液を酢酸エチルー水に分配し、1規定塩酸、飽和硫酸銅水溶液、飽和食塩水で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(ヘキサンー塩化メチレン、1:1、v/v)で精製し、油状物として表題化合物(378mg)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.53$ (6H, d, J=7.2Hz), 3.4 0 (1H, m), 5.01 (2H, s).

- (B) ジエチル (3-4) (3
- (A) で得られた 5-クロロメチルー3-イソプロピルー1, 2, 4-チアジアソール (378 m g) をアセトン (15 m L) に溶解し、ヨウ化ナトリウム (640 m g) /アセトン (2 m L) 溶液を加え、暗所で 2 時間攪拌した。反応液を酢酸エチルー水に分配し、飽和食塩水で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物にトリエチルフォスファイト (6 m L) を加え、 4 時間加熱還流した。反応液を濃縮し、表題化合物を得た。本化合物は精製せず次の反

応に用いた。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.42-1.51$ (12H, m), 3.42 (1 H, m), 3.60 (2H, d, J=21.4Hz), 4.15-4.28 (4H, m).

- (C) $tert-7+\nu N-5-[(E)-2-(3-4)7-4-1, 2, 4-4-2-1, 2-4-1, 2$
- (B) で得られたジェチル (3-イソプロビルー(1,2,4)-チアジア ソールー5-イル)メチルフォスフォネートを実施例15(F)と同様に処理し、表題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 1. 54 (6H, d, J=6.9Hz), 1. 6 6 (9H, s), 3. 46 (1H, heptuplet, J=6.9Hz), 7. 05 (1H, s), 7. 55 (1H, d, J=16.5Hz), 7. 70 (1H, d, J=16.2Hz), 8. 54 (2H, m), 8. 58 (1H, m).

- (C) で得られた t e r t T -

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 44 (6H, d, J=6.9Hz), 3. 39 (1H, heptuplet, J=6.9Hz), 4. 25 (2H, s), 7. 50 (1H, t, J=8.1Hz), 7. 67 (1H, t, J=7.5Hz), 7. 82 (2H, s), 8. 00 (1H, d, J=7.8Hz), 8. 82 (1H, m), 8. 70 (1H, d, J=2.1Hz), 8. 74 (1H, d, J=2.1Hz). $MS (ES-); m/z : 407 (M^+-1).$

(A) 4- (エトキシカルボニル) テトラヒドロ-3-フランカルボキシリック アシッド

3、4、4ーテトラエトキシカルボニルジヒドロフラン(J. Org. Chem.、1963、28、802)(2. 12g)をジメチルスルフォキシド(5mL)に溶解し、塩化リチウム(749mg)、水(200 μ L)を加え、160℃で3時間攪拌した。反応液を冷却後、水にあけ、酢酸エチルで抽出、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物を減圧蒸留し、3、4ージエトキシカルボニルテトラヒドロフラン(642mg)を油状物として得た。このうち442mgをエタノール(3mL)に溶解し、水酸化カリウム(135mg)を加え、16時間攪拌した。溶媒を減圧留去し、残留物を水に溶解し、エーテルで2回洗浄した。水層をpH2とし、酢酸エチルで抽出、硫酸ナトリウムで乾燥、溶媒を減圧留去し、表題化合物を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 49 (3H, t, J=7.8Hz), 3. 5 8-3.72 (3H, m), 4.07 (1H, dd, J=8.4, 5.7Hz), 4.16 (1H, dd, J=8.6, 5.0), 4.23 (1H, dd, J=8. 0, 4.9Hz), 4.31 (2H, q, J=7.8). MS (ES-); m/z:187 (M⁺-1).

- - (A) で得られた4-(エトキシカルボニル) テトラヒドロ-3-フランカル

WO 01/30757

ボキシリックアシッドを実施例 1.5 (H), (I) と同様に処理し、表題化合物を得た。

¹H-NMR (CD₃OD) δ : 1. 49 (6H, d, J=6.9Hz), 3. 2 5 (1H, heptuplet, J=6.9Hz), 3. 38 (1H, dd, J=7.9, 7.9Hz), 3. 58 (1H, dd, J=7.5, 7.5Hz), 4. 07-4. 24 (3H, m), 7. 29 (1H, s), 7. 50 (1H, d, J=16.3), 7. 55 (1H, m), 7. 60 (1H, d, J=16.3), 7. 74 (1H, m), 8. 04 (1H, m). MS (ES-); m/z: 385 (M⁺-1).

N-(4-ホルミル-2-ビリジル)-2,2-ジメチルプロパンアミド(1.7g、8.2mmo1)、4-イソプロビル-2-メチル-1,3-チアゾール(1.2g、8.5mmo1)を無水酢酸(10m1)に溶解し、100 $^{\circ}$ でで15時間、170 $^{\circ}$ でで7時間加熱還流した。反応液を酢酸エチルー飽和炭酸水素ナトリウム水溶液に分配し、有機層を飽和食塩水で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物に3規定塩酸(50mL)を加え、100 $^{\circ}$ で1時間加熱還流した。3規定水酸化ナトリウム水溶液でアルカリ性とし、酢酸エチルで抽出、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルム-メタノール、20:1、v/v)で精製し、淡黄色粉末として表題化合物(480mg、24%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CD₃OD) δ : 1. 33 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 1 0 (1H, m), 6. 70 (1H, s), 6. 82 (1H, d, J=5.6Hz), 7. 15 (1 H, s), 7. 27 (1 H, d, J = 16.5 Hz), 7. 43 (1 H, d, J = 16.5 Hz), 7. 88 (1 H, d, J = 5.4 Hz).

- (A) で得られた 4-[(E)-2-(4-4)] ローン・ (A) で得られた 4-[(E)-2-(4-4)] ローン・ (A) で得られた 4-[(E)-2-(4-4)] ローン・ (A) で得られた 4-[(E)-2-(4-4)] ローン・ (A) で得られた 4-[(E)-2-(4-4)] に示した (A) で (A)

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 26 (6H, d, J=6.8Hz), 2. 99-3.09 (1H, m), 4.17 (2H, s), 7.32 (1H, s), 7. 36 (1H, d, J=16.3Hz), 7.35-7.42 (3H, m), 7.4 9-7.55 (1H, m), 7.57 (1H, d, J=16.3Hz), 7.89 (1H, dd, J=5.4, 1.2Hz), 8.19 (1H, s), 8.30 (1H, d, J=5.4Hz), 10.61 (1H, s).

FAB-MS; m/z: 408 (MH⁺).

(A) エチル 4-[(4-7)70222-1, 3-7)2-2-72 +シ] -2-22222 + -2-2222 + -2-222

エチル 4-ヒドロキシ-2-ヒリジンカルボキシレート (U.S. Patent, No. 5, 260, 286) を、実施例 <math>34 に示す条件で処理し、表題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 1. 32 (6H, d, J=6.9Hz), 1. 44 (3H, t, J=7.1Hz), 3.07-3.17 (1H, m), 4.47

(2 H, q, J=7. 1 Hz), 5. 44 (2 H, s), 6. 94 (1 H, d, J=1. 0 Hz), 7. 09 (1 H, dd, J=5. 6, 2. 7 Hz), 7. 79 (1 H, d, J=2. 7 Hz), 8. 58 (1 H, d, J=5. 6 Hz).

(B) $N-tert-7\pi N-4-[(4-7)70222-1,3-772-1,3-772-1,3-772-1,3-772-1,3-772-1,3-772-1,3-772-1,3-7$

(A)で得られたエチル 4- [(4-イソプロピルー1,3-チアゾールー2ーイル)メトキシ] -2ーピリジンカルボキシレート(198 mg、0.65 m mol)をエタノール(10 ml)に溶解し、1規定水酸化ナトリウム水溶液(0.71 ml、0.71 mmol)を滴下し、室温で17時間攪拌した。溶媒を溜去後、残渣に1規定塩酸水溶液を加えpH約2とし酢酸エチルにて洗浄後、1規定水酸化ナトリウム水溶液を加えpH約7とし溶媒を溜去した。これをtertープタノール(10 ml)に懸濁し、ジフェニルリン酸アジド(122 μ l、0.56 mmol)およびトリエチルアミン(85 μ l、0.61 mmol)を滴下して8時間加熱還流した。更にtertープタノール(10 ml)、ジフェニルリン酸アジド(122 μ l、0.56 mmol)およびトリエチルアミン(85 μ l、0.61 mmol)を追加して6時間加熱還流した。溶媒を溜去後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム→クロロホルム:メタノール=10:1、 ν / ν)および分取用シリカゲル薄層クロマトグラフィー(クロロホルム→クロロホルム:メタノールコホルム→クロロホルム:メタノール=20:1、 ν / ν)にて精製し、淡黄色油状物として表題化合物(91 mg、56.0%)を得た。

"H-NMR (CDC1₃) δ : 1. 32 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 5 4 (9H, s), 3. 08-3. 17 (1H, m), 5. 34 (2H, s), 6. 6 1 (1H, dd, J=5.9, 2. 2Hz), 6. 91 (1H, s), 7. 26 (1 H, d, J=2. 2Hz), 8. 15 (1H, d, J=5.9Hz), 9. 36 (1 H, br).

- (B) で得られたN-tert-ブチル N-4- [(4-1)] [(9-1)] [(9-1)] [(9-1)] [(1-1)]

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 1. 32 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 0 5-3. 17 (1H, m), 4. 65 (2H, br), 5. 33 (2H, s), 6. 10 (1H, d, J=1.7Hz), 6. 36 (1H, dd, J=5.9, 1.7Hz), 6. 92 (1H, s), 7. 90 (1H, d, J=5.9Hz).

- (C) で得られた4-[(4-4)7ロピルー1, 3-4アゾールー2-4ル) メトキシ] -2-4ピリジンアミンを、実施例1に示した条件で処理し、表題化合物を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 23 (6H, d, J=6.7Hz), 2. 95-3.09 (1H, m), 4.13 (2H, s), 5.42 (2H, s), 6. 81 (1H, dd, J=5.6, 2.2Hz), 7.29 (1H, s), 7.32 -7.40 (2H, m), 7.48-7.64 (1H, m), 7.71 (1H, d, J=2.2Hz), 7.87-7.92 (1H, m), 8.15 (1H, d, J=5.6Hz), 10.53 (1H, s).

 $FAB-MS; m/z: 412 (MH^+).$

実施例23:N-シアノ-2-(2-((5-((E)-2-(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル)-3-ピリジル)アミノ)-2-オキソエチル)ペンズアミド

2 - [2 - (5 - [(E) - 2 - (4 - 4))]2-イル)-1-エテニル]-3-ビリジルアミノ)-2-オキソエチル]ベン ゾイックアシッド (49mg) をテトラヒドロフラン (2mL) に溶解し、ペン タフルオロフェノール (22mg)、ジシクロヘキシルカルボジイミド (25m g)を加え、14時間攪拌した。溶媒を減圧留去し、残留物に酢酸エチルを加え、 不溶物を濾去し、溶媒を減圧留去した。これをジメチルホルムアミド(3ml) に溶解し、シアナミド(24mg)、ソディウムヘキサメチルジシラジド(0. 58mmol) を加え、72時間攪拌した。反応液を酢酸エチルー1規定塩酸に 分配し、有機層を飽和食塩水で洗浄、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去 し、残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(塩化メチレン:メタノール、9: 1、 v/v) で精製し、白色粉末として表題化合物(11mg)を得た。 $^{1}H-NMR$ (CD₃OD) $\delta:1.30$ (6H, d), 3.09 (1H, hep tuplet), 3. 94 (2H, s), 7. 10 (1H, s), 7. 28 (1H, m), 7. 39 (5H, m), 7. 75 (1H, d, J = 7. 5), 8. 29 (1H, s), 8. 38 (1H, s), 8. 68 (1H, s). $MS (ES-); m/z : 430 (MH^+).$

実施例24:3-(2-(tert-プトキシカルボニルアミノ) エトキシ) -5-((3-((E)-2-(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル) -1-エテニル) アニリノ) カルボニル) ベンゾイックアシッド

(A) 5-ヒドロキシイソフタル酸ジメチルエステル

5-ヒドロキシイソフタル酸(10.0g、54.9mmol)をトルエンーメタノール(300ml-100ml)に溶解し、(トリメチルシリル) ジアゾメタン(50ml、2.0Mへキサン溶液、100mmol)を加え、1時間攪拌

した。溶媒を減圧留去した後、残留物を酢酸エチルー飽和炭酸水素ナトリウムに分配し、有機層を飽和食塩水で洗浄、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、無色結晶として表題化合物(6.2g、59%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 3. 95 (6H, s × 2), 5. 96 (1H, br), 7. 74 (2H, d, J=1. 0Hz), 8. 25 (1H, d, J=1. 0Hz).

(B) 5-(2-(tert-プトキシカルボニルアミノ) エトキシ) イソフタル酸ジメチルエステル

(A)で得られた 5-ヒドロキシイソフタル酸ジメチルエステル(2.54g、12.1 mmo1)と、2-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)エタノール(1.95g、12.1 mmo1)をTHF(110m1)に溶解し、アゾジカルボン酸ジエチル(2.11g、12.1 mmo1)、トリフェニルホスフィン(3.17g、12.1 mmo1)を加え、室温で13時間攪拌した。溶媒を減圧留去し、残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル、2:1、v/v)に付し、白色固体(3.428g)を得た。このものは、表題化合物と原料 5-ヒドロキシイソフタル酸ジメチルエステルの混合物であるため、次の反応を行った。

得られた白色固体の内2.43gを塩化メチレン(50ml)に溶解し、トリフルオロ酢酸(30ml)を加え、室温で1時間攪拌した。反応液を減圧留去し、残留物をエーテルー1規定塩酸水溶液に分配し、水層を飽和炭酸水素ナトリウムで中和後、クロロホルムで抽出した。有機層を硫酸ナトリウムで乾燥後、クロロホルムを減圧留去し、白色固体(330mg)を得た。

更にこの固体をTHF (40ml)及び飽和炭酸水素ナトリウム (40ml) に溶解し、ジーtertープチル ジカルボナート (320mg)を加え、室温下12時間攪拌した。反応液を酢酸エチルー1規定塩酸水溶液に分配し、有機層を飽和炭酸水素ナトリウム、飽和食塩水の順で洗浄、硫酸ナトリウムで乾燥後、

溶媒を減圧留去し、無色オイルとして表題化合物 (550mg) を得た。 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 45 (9H, s), 3. 57 (2H, brd d), 3. 94 (6H, s × 2), 4. 11 (2H, t, J=5. 37Hz), 4. 98 (1H, br), 7. 74 (2H, d, J=1. 46Hz), 8. 29 (1H, t, J=1. 46Hz). EI-MS; m/z: 353 (M⁺), 322 (M⁺-OMe), 88 (BP).

- (C) 5-(2-(tert-プトキシカルポニルアミノ) エトキシ) イソフタル酸モノメチルエステル
- (B) で得られた 5-(2-(tert-プトキシカルボニルアミノ) エトキシ) イソフタル酸ジメチルエステル(540mg、1.53mmo1)を、THF (20m1) に溶解し、水酸化リチウム 1 水和物(75mg、1.79mmo1)、水(20m1)を加え、室温にて 1 時間攪拌した。 1 規定塩酸水溶液を加え酸性とした後、酢酸エチルで抽出した。有機層を硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧留去し、残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エチル、1:1、v/v)にふし、表題化合物(180mg)を得た。 1 H-NMR(CDC1₃) $\delta:1$.46-1. $52(9H,brs \times 2)$, 3.60(2H,brdd), 3.94(3H,s), 4.13(2H,t,J=5.0 Hz), 5.06(1H,br), 7.79(2H,brs), 8.35(1H,brs).
- (C) で得られた5-(2-(tert-プトキシカルポニルアミノ) エトキシ) イソフタル酸モノメチルエステル(122mg、0.360mmol)と、3-((E)-2-(4-フェニル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテ

ニル)アニリン($100 \,\mathrm{mg}$ 、 $0.360 \,\mathrm{mmo1}$)を、塩化メチレン($10 \,\mathrm{m}$ 1)に溶解し、N, $N-ヒス-(2-オキソ-3-オキサゾリジニル)ホスフィン酸クロリド(<math>92 \,\mathrm{mg}$ 、 $0.360 \,\mathrm{mmo1}$)、ジイソプロピルエチルアミン($0.13 \,\mathrm{ml}$ 、 $0.360 \,\mathrm{mmo1}$)を加え、窒素雰囲気下室温にて $14 \,\mathrm{時間 }$ 提押した。酢酸エチルで抽出し、この有機層を1 規定塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム、飽和食塩水の順で洗浄、硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧留去し、黄色粉末として表題化合物($199 \,\mathrm{mg}$ 、92%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₈) δ : 1. 39 (9H, s), 3. 34 (2H), 3. 92 (3H, s), 4. 14 (2H, m), 7. 07 (1H, m), 7. 38-7. 65 (8H, m), 7. 73-7. 82 (2H, m), 8. 01 (1H, s), 8. 03 (1H, s), 8. 12 (2H, s × 2), 8. 17 (1H, s), 10. 4 9 (1H, s).

IR (KBr); cm⁻¹: 3282, 2981, 2615, 2440, 1745, 1608, 1421, 1252, 1207, 1136, 1063, 1011, 8 39, 688.

- (E) 3-(2-(tert-プトキシカルボニルアミノ) エトキシ) -5-((3-(E)-2-(4-フェニル-1, 3-チアゾール-2-イル) -1-エテニル) アニリノ) カルボニル) ペンゾイックアシッド
- (D) で得られた 3-(2-(tert-プトキシカルボニルアミノ) エトキシ) -5-((3-((E)-2-(4-フェニル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル) アニリノ) カルボニル) ベンゾイックアシッドメチルエステル (190mg、0.317mmol)を、THF (20ml) に溶解し、水酸化リチウム水溶液 (20ml、0.238M)を加え、室温にて1時間攪拌した。反応液を1規定塩酸水溶液で酸性とし、酢酸エチルで抽出した。この有機層を硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧留去し、残留物をエーテルで洗浄し、淡黄色粉末として表題化合物 (110mg、59%)を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 39 (9H, s), 3. 35 (2H), 4. 13 (2H, t, J=5. 5Hz), 7. 07 (1H, m), 7. 36-7. 63 (8H, m), 7. 74-7. 78 (2H, m), 8. 01 (1H, s), 8. 03 (1H, s), 8. 12 (2H, s × 2), 8. 17 (1H, s), 10. 48 (1H, s).

FAB-MS; m/z: 530 (MH+-tBu).

IR (KBr); cm-1: 3298, 2976, 1689, 1252, 1065, 688.

実施例25:3-(2-アミノエトキシ)-5-((3-((E)-2-(4-イソプロビル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル)アニリノ)カルボニル)ペンゾイックアシッド

3-(2-(tert-7)トキシカルボニルアミノ)エトキシ)-5-((3-(E)-2-(4-フェニル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル)アニリノ)カルボニル)ベンゾイックアシッド(76mg、0.13mmo1)を、塩化メチレン(20m1)に溶解し、トリフルオロ酢酸(10m1)を加え、室温にて1時間攪拌した。反応液を減圧留去し、残留物をエーテルで洗浄し、黄色板状晶として表題化合物(58mg、75%)を得た。 1 H-NMR(DMSO-d₆) δ :3.36(2H),4.33(2H,t,J=4.9Hz),7.36-7.59(7H,m),7.72-7.80(3H,m),8.01(1H,s),8.03(1H,s),8.12(2H,s×2),8.25(1H,s),10.54(1H,s). EI-MS; m/z:485(M⁺).

(A) 2-(tert-ブチルジフェニルシリルオキシ) エタノール エチレングリコール (4.87g、78.5mmol)、イミダゾール (5.34g、78.5mmol)をDMF (60ml) に溶解し、室温下tert-ブチルジフェニルシリルクロリド (21ml)を加え、窒素雰囲気下、室温にて14.5時間攪拌した。反応液を酢酸エチルー1規定塩酸水溶液に分配し、有機層を水、飽和食塩水で洗浄、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルクロマトグラフィー (ヘキサン-酢酸エチル、3:1、v/v)で精製し、無色オイルとして表題化合物 (9.298g、39%)を得た。 「H-NMR (CDCl3) る:1.07 (9H,s), 2.13 (1H,br), 3.69 (2H,br), 3.77 (2H,t,J=4.5Hz), 7.37-7.46 (6H,m), 7.66-7.68 (4H,m).

(B) 5-ヒドロキシイソフタル酸ジメチルエステル

5-ヒドロキシイソフタル酸(10.0g、54.9mmol)をトルエンーメタノール(300ml-100ml)に溶解し、(トリメチルシリル)ジアゾメタン(50ml、2.0Mへキサン溶液、100mmol)を加え、1時間攪拌した。溶媒を減圧留去した後、残留物を酢酸エチルー飽和炭酸水素ナトリウムに分配し、有機層を飽和食塩水で洗浄、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、無色結晶とじて表題化合物(6.241g、59%)を得た。 1 H-NMR($CDCl_3$) $\delta:3.95$ (6H, $s\times2$), 5.96(1H, br), 7.74(2H, d, J=1.0Hz), 8.25(1H, d, J=1.0Hz).

(C) 5-(2-(tert-ブチルジフェニルシリルオキシ) エトキシ) イソフタル酸ジメチルエステル

(A)、(B) でそれぞれ得られた 2-(tert-ブチルジフェニルシリルオキシ) エタノール <math>(6.90g, 23.0mmol)、5-ヒドロキシイソフタル

酸ジメチルエステル (4.83g、23.0mmo1)をTHF (110m1)に溶解し、アゾジカルボン酸ジエチル (4.00g、23.0mmo1)、トリフェニルホスフィン (6.03g、23.0mmo1)を加え、室温で13時間攪拌した。溶媒を減圧留去し、残留物をシリカゲルクロマトグラフィー (ヘキサンー酢酸エチル、4:1、v/v)で精製し、無色オイルとして表題化合物 (9.752g、86%)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.05 (9H, s), 3.94 (6H, s × 2), 4.02 (2H, t, J=4.88Hz), 4.17 (2H, t, J=4.88Hz), 7.36-7.45 (6H, m), 7.69-7.74 (6H, m), 8.2 7 (1H, d, J=1.47Hz).

EI-MS; m/z: 461 (M⁺-OMe), 435 (M⁺-tBu, BP).

- (D) 5-(2-(tert-ブチルジフェニルシリルオキシ) エトキシ) イソフタル酸モノメチルエステル
- (C) で得られた 5-(2-(tert-ブチルジフェニルシリルオキシ) エトキシ) イソフタル酸ジメチルエステル (1.00g, 2.03 mmo1) をT HF (20m1) に溶解し、水酸化リチウム一水和物 (85mg, 2.03 mmo1)、水 (20m1) を加え、室温で 20 時間攪拌した。反応液に 1 規定塩酸水溶液を加え、強酸性とした後に酢酸エチルで抽出し、酢酸エチル層を硫酸ナトリウムで乾燥後、酢酸エチルを減圧留去した。残留物をシリカゲルクロマトグラフィー (へキサンー酢酸エチル、 2:1、v/v) で精製し、無色オイルとして表題化合物 (241mg, 25%) を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 08 (9H, s), 3. 97 (3H, s), 4. 04 (2H, t, J=4. 89Hz), 4. 20 (2H, t, J=4. 89Hz), 7. 38-7. 45 (6H, m), 7. 70-7. 73 (4H, m), 7. 80 (2H, d, J=1. 46Hz), 8. 37 (1H, d, J=1. 46Hz).

(E) 3-(2-(tert-ブチルジフェニルシリルオキシ) エトキシ) -5 -((3-((E)-2-(4-イソプロビル-1,3-チアゾール-2-イル),-1-エテニル) アニリノ) カルボニル) ベンゾイックアシッドメチルエステル (D) で得られた <math>5-(2-(tert-ブチルジフェニルシリルオキシ) エトキシ) イソフタル酸モノメチルエステル (590 mg、1.24 mmo1) と、<math>3-((E)-2-(4-イソプロビル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル) アニリン (310 mg、1.27 mmo1) を、塩化メチレン (30 m1) に溶解し、N,N-ビス-(2-オキソ-3-オキサゾリジニル) ホスフィン酸クロリド (320 mg)、ジイソプロビルエチルアミン (0.3 m1) を加え、窒素雰囲気下室温にて12時間攪拌した。酢酸エチルで抽出し、この有機層を1規定塩酸水溶液、飽和炭酸水素ナトリウム、飽和食塩水の順で洗浄、硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧留去し、淡黄色アモルファスとして表題化合物 (815 mg、94%) を得た。

- (F) 3-(2-E) に 3-E に 3-E
- (E) で得られた3-(2-(tert-ブチルジフェニルシリルオキシ) エトキシ) -5-((3-((E)-2-(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル) アニリノ) カルボニル) ベンゾイックアシッドメチルエステル (785 mg、1.12 mmol)を、THF(20 ml)に溶解し、テトラブチルアンモニウムフルオリド(3.0 ml、1.0 MTHF溶液、3.0 mmol)を加え、窒素雰囲気下室温にて2時間攪拌した。反応液をエーテルー1規定塩酸水溶液に分配し、エーテル層を硫酸ナトリウムで乾燥後、エーテルを減圧留去した。残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル、1:1、v/v)で精製し、無色アモルファスとして表題化合物(287 mg、55%)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 33 (6H, d, J=6. 84Hz), 3. 12 (1H, quintet, J=6. 84Hz), 3. 92 (3H, s), 4. 00 (2H, t, J=4. 0Hz), 4. 14 (2H, t, J=4. 0Hz), 6. 82 (1H, s), 7. 29-7. 37 (4H, m), 7. 57 (1H, d, J=7. 82Hz), 7. 62-7. 65 (2H, m), 7. 88 (1H, s), 8. 02 (1H, s), 8. 35 (1H, s). EI-MS; m/z: 466 (M⁺, BP), 436 (M⁺-tBu+1), 435 (M⁺-tBu).

Anal. calcd for $C_{24}H_{24}N_2O_5S \cdot 0.5H_2O$: C, 62.46; H, 5.46; N, 6.07; S, 6.95. found:

C, 62. 59; H, 5. 48; N, 5. 78; S, 6. 59. ${}^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 27 (6H, d, J=6.83Hz),$ 3. 05 (1H, quintet, J=6.83Hz), 3. 77 (2H, t, J=4.88Hz), 4. 15 (2H, t, J=4.88Hz), 4. 94 (1H,

t, J=5. 37Hz), 7. 25(1H, s), 7. 41(3H, m), 7. 47(1H, d, J=7.81Hz), 7. 65(1H, s), 7. 73(1H, d, J=7.81Hz), 7. 78(1H, s), 8. 08(1H, s), 8. 15(1H, s), 10. 45(1H, s), 13. 25(1H, br).

EI-MS; m/z: $452(M^+, BP)$ IR(KBr); cm^{-1} : 3311, 2962, 1701, 1589, 1545,

1439, 1302, 1215, 1057, 687.

ジメチル (4R, 5R) -2, 2-ジメチル-1, 3-ジオキソラン-4, 5-ジカルボキシレート (1. 10g、5.04mmol) をメタノール (30 ml) に溶解し、1規定水酸化ナトリウム水溶液 (5.0ml、5.0mmol) を滴下し、室温で 15 分間攪拌後、1 時間半加熱還流した。冷却後、溶媒を溜去し、残渣に少量の水を加え、エーテル洗浄、1 規定塩酸水溶液にてpH約1とした。酢酸エチル抽出後、飽和食塩水にて洗浄し、無水硫酸ナトリウムにて乾燥、溶媒を溜去して、無色油状物としてジカルボン酸体を含む表題化合物 (0.74 g) を得た。NMRより目的物の換算収量は 0.50g、48.6%、ジカルボン酸は 0.24g。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 53 (3H, s), 1. 54 (3H, s), 3. 85 (3H, s), 4. 77-4. 91 (2H, m), 5. 99 (1H, br).

2-ジメチル-1、3-ジオキソラン-4-カルボキシレート

1-エテニル] アニリン (202mg、0.83mmol) を塩化メチレン (1 0m1) に溶解し、(A) で得られた(4R, 5R) - 5 - (メトキシカルボニル)-2,2-ジメチル-1,3-ジオキソラン-4-カルボキシリックアシット(ジカルボン酸を約1/3含む) (338mg、1.66mmol) を加え、氷冷下ジ イソプロピルエチルアミン $(433 \mu 1, 2.49 \text{ mmo } 1)$ を滴下し、N, N- ビスー (2-オキソー3-オキサゾリジニル) ホスフィン酸クロリド (316 mg、1.24mmol) を加えて、同温で10分間攪拌後、室温で13時間半 攪拌した。溶媒を溜去後、残渣に水を加え、クロロホルム抽出、1規定塩酸水溶 液、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水にて順次洗浄後、無水 硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去した。残渣をシリカゲルカラムクロマト グラフィー (クロロホルム→クロロホルム:メタノール=50:1、v/v) に て精製し、淡黄色油状物として表題化合物(90mg、25.2%)を得た。 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.34$ (6H, d, J=7.3Hz), 1.5 2(3H, s), 1.55(3H, s), 3.06-3.17(1H, m), 3.87 (3H, s), 4.73-4.81 (1H, m), 4.84-4.92 (1H, m)m), 6. 81 (1H, s), 7. 23-7. 41 (4H, m), 7. 45-7. 5 1 (1H, m), 7.80 (1H, s), 8.32 (1H, s).

- (B) で得られたメチル (4R, 5R) -5-(3-[(E)-2-(4-4)] (3) で得られたメチル (4R, 5R) -5-(3-[(E)-2-(4-4)] イソプロピルー1, 3-4 アンリール -2 アニリノカルボニル) -2 (3) -2 (4 -2 (5 -2 (4 -2 (4 -2 (5 -2 (5 -2 (6 -2 (7 -2 (7 -2 (7 -2 (7 -2 (7 -2 (7 -2 (8 -2 (8 -2 (8 -2 (9 -2

に溶解し、氷冷下水酸化リチウム一水和物(9 mg、0.23 mmo1)/水(1 m1)溶液を滴下し、室温で2時間攪拌した。溶媒を溜去後、残渣に少量の水を加え、エーテル洗浄、1規定塩酸水溶液にてpH約1とし、酢酸エチル抽出、飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去した。残渣にヘキサンを加え、粉末状として濾取し、ヘキサンより洗浄して、淡黄色粉末として表題化合物(58 mg、67.4%)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 34 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 5 9 (3H, s), 1. 61 (3H, s), 3. 08-3. 20 (1H, m), 4. 5 9 (1H, s), 4. 75 (1H, s), 6. 85 (1H, s), 7. 17 (1H, br), 7. 32-7. 45 (3H, m), 7. 48-7. 58 (1H, m), 7. 80 (1H, s), 8. 45 (1H, s).

 $EI/MS; m/z: 416 (M^+).$

FAB/MS; m/z: 417 (MH⁺).

実施例28:(4S,5S)-5-(3-[(4-イソプロビル-5-メチル-1,3-チアゾール-2-イル)メトキシ] アニリノカルボニル) -2,2-ジメチル-1,3-ジオキソラン-4-カルボキシリックアシッド

2-(3-ニトロフェノキシ)エタンチオアミド(775 mg、3.66 mm o 1)、エチル 2-クロロー4-メチルー3-オキソベンタノエート(624 mg、3.24 mm o 1)をエタノール(10 m 1)に溶解し、2 日間加熱還流した。反応液を放冷後、濃縮した。析出した結晶を濾取して、表題化合物(519 mg、41%)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 31 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 3 6 (3H, t, J=7.3Hz), 3. 98 (1H, m), 4. 33 (2H, q, J=7.3Hz), 5. 41 (2H, s), 7. 34 (1H, m), 7. 47 (1H,

m), 7. 90 (2H, m).

- (B) $\{4-4y7py-2-[(3-2+py-2+p)] + 2+yy-y-1 1, 3-4yy-y-1 1, 3-4yy-1 1, 3-4yy-1$
- (A) で得られたエチル 4-4ソプロピルー2-[(3-1)-1] に 3-1 に 3-

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 30 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 1 2 (1H, m), 4. 83 (2H, d, J=4.9Hz), 5. 38 (2H, s), 7. 33 (1H, dd, J=8.3, 2.5Hz), 7. 45 (1H, t, J=8. 3Hz), 7. 86-7. 90 (2H, m).

- (C) [5-(9pn+3+n)-4-4ypn+2n-1,3-4py+2n-2-4][5-(9pn+3+n)-4-4ypn+2n-1,3-4py+2n-2-4]
- (D) [4-4y7042n-5-x+n-1, 3-4y74-n-2-4n]x+n

(3-ニトロフェニル) エーテル

(C) で得られた [4-イソプロビルー5-メチルー1, 3-チアゾールー2ーイル] メチル (3-ニトロフェニル) エーテル (60.7 mg, 0.186 mmol) をDMSO (1.5 ml) に溶解し、室温にて水素化ホウ素ナトリウム (17.5 mg) を加え、一晩攪拌した。反応液に水 (20 ml) を加え、酢酸 エチルで抽出操作を行った。硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、残留物をプレパラティブTLC $(n-\Lambdaキサン-酢酸エチル、4:1、<math>v/v$) で精製し、表題化合物 (44.0 mg, 81%) を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 27 (6H, d, J=6.8Hz), 2. 3 7 (3H, s), 3. 05 (1H, m), 5. 35 (2H, s), 7. 33 (1H, dd, J=8.3, 2.0Hz), 7. 44 (1H, t, J=8.3Hz), 7. 84 (1H, m), 7. 90 (1H, m).

- (D) で得られた [4-イソプロピルー5-メチルー1, 3-チアゾールー2 -イル] メチル (3-ニトロフェニル) エーテル (258 mg、 0.882 mm o 1) をエタノール (10 m 1) に溶解し、塩化第一スズ (585 mg) を加え、5時間加熱還流した。反応液を放冷した後、5 M水酸化ナトリウム水溶液 (20 m 1) を加え、15分攪拌した。続いて酢酸エチルで抽出操作を行い、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、表題化合物 (311 mg、定量的)を得た。
- (F) (4S, 5S) 5 (メトキシカルボニル) 2, 2 ジメチル- 1, 3-ジオキソラン- 4 - カルボキシリックアシッド

ジメチル (4S, 5S) - 2, 2 - ジメチル - 1, 3 - ジオキソラン - 4, 5 - ジカルボキシレート <math>(3.00g, 13.7mmol) をメタノール (10

0m1)に溶解し、1規定水酸化ナトリウム水溶液(13.7ml、13.7mmol)を滴下し、室温で16時間攪拌した。溶媒を溜去後、残渣に少量の水を加え、エーテル洗浄し、1規定塩酸水溶液にてpH約1とし、酢酸エチル抽出、飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去して、無色油状物としてジカルボン酸体を含む表題化合物(2.63g、93.7%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 1. 52 (6H, d, J=8. 3Hz), 3. 8 5 (3H, s), 4. 83 (1H, d, J=5. 4Hz), 4. 89 (1H, d, J=5. 4Hz), 7. 27 (1H, br).

(E) で得られた 3-[(4- (4- (4)) (2) (4- (4)) (2) (4- (4)) (4- (4)

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.26$ (6H, d, J=6.8Hz), 1.5

4 (3H, s), 1.56 (3H, s), 2.36 (3H, s), 2.99-3.1 0 (1H, m), 3.87 (3H, s), 4.85 (1H, d, J=5.4Hz), 4.88 (1H, d, J=5.4Hz), 5.27 (2H, s), 6.79 (1H, dd, J=7.8, 2.4Hz), 7.15 (1H, d, J=7.8Hz), 7. 25 (1H, t, J=7.8Hz), 7.36 (1H, t, J=2.4Hz), 8. 24 (1H, s).

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 18 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 42 (6H, s), 2. 34 (3H, s), 2. 99-3. 10 (1H, m), 4. 72 (1H, d, J=5.4Hz), 4. 77 (1H, d, J=5.4Hz), 5. 28 (2H, s), 6. 75-6. 82 (1H, m), 7. 20-7. 30 (2H, m), 7. 45 (1H, s), 10. 21 (1H, s), 13. 20 (1H, br). EI/MS; m/z: 434 (M⁺).

 $FAB/MS; m/z: 435 (MH^+).$

実施例29:(1R*, 2R*) - 2 - (3 - ((E) - 2 - (4 - 4)) - 2 - (1 + 4)) - 2

(A) トランスーシクロヘキサン-1, 2-ジカルボン酸無水物

トランスーシクロヘキサンー 1, 2ージカルボキシリックアシッド (5.00 g、29.0 mm o 1) を無水酢酸 (10 mL) に溶解し、1時間加熱還流した。 反応液をトルエン、エーテル共沸により減圧濃縮し、残渣にエーテルを加え濾取し、無色結晶として表題化合物を (3.82g、85%) 得た。 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1.22-1.34 (2H, m), 1.47-1.61 (2H, m), 1.90-2.00 (2H, m), 2.28-2.32 (2H, m), 2.54-2.63 (2H, m).

(B) $(1R^*, 2R^*) - 2 - (3 - ((E) - 2 - (4 - 4)) - 1 - 1$, 3 -チアゾール - 2 - 4ル) - 1 - 1 - 1 アニリノカルボニル) シクロヘキサン - 1 - 1 カルボキシリックアシッド

3-((E)-2-(4-7)7ロビルー1, 3-4アゾールー2ーイル)ー 1-xテニル) アニリン(100 mg、0.409 mm o 1)のトルエン(5 m L)溶液に、(A)で得られたトランスーシクロヘキサンー1, 2-ジカルボン酸無水物(63.1 mg、0.409 mm o 1)を加え、室温にて2.5 時間攪拌した。溶媒をエーテル共沸により減圧濃縮し、残渣にエーテルを加え濾取し、淡黄色結晶として表題化合物を(127 mg、78%)得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 20-1. 39 (2H, m), 1. 27 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 76 (2H, br), 1. 90-2. 05 (2H, m), 2. 46-2. 61 (2H, m), 3. 04 (1septet, J=6.8Hz), 7. 24 (1H, s), 7. 28-7. 42 (4H, m), 7. 47 (1H, d, J=7.3Hz), 7. 93 (1H, s), 10. 00 (1H, s), 12.

06 (1H, s).

 $EI-MS; m/z:398 (M^+)$

3-((E)-2-(4-4)) ロースター 3-4 アゾールー 2-4 ルーク 1-4 アニリン $(100\,\mathrm{mg}, 0.409\,\mathrm{mmol})$ のトルエン $(5\,\mathrm{m})$ といって、 3-4 ののトルエン $(5\,\mathrm{m})$ といって、 3-4 ののトルエン $(6\,3.1\,\mathrm{mg})$ のの 3-4 のの

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ: 1. 21-1. 47 (3H, m), 1. 27 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 60-1. 80 (3H, m), 1. 97-2. 18 (2H, m), 2. 57-2. 65 (1H, m), 2. 93-3. 00 (1H, m), 3. 04 (1H, septet, J=6.8Hz), 7. 24 (1H, s), 7. 28-7. 40 (4H, m), 7. 46 (1H, d, J=8.3Hz), 7. 93 (1H, s), 9. 78 (1H, s), 11. 97 (1H, s). FAB-MS; m/z: 399 (MH⁺).

実施例31:(1S*, 2R*)-2-(3((E)-2-(4-4))) アニリノカルボニル) シクロプロパン-1-カルボキシリックアシッド

(A) メチル (1S*, 2R*) 2ークロロカルボニルシクロプロパン-1-カルボキシレート

(1R*, 2S*) - 2 - (メトキシカルボニル) シクロプロパン-1-カルボキシリックアシッド <math>(215mg, 1.49mmol) の塩化メチレン (5mL)

溶液に、0℃にてDMF (1滴)、塩化オキザリル (143mL、1.64mmo 1)を加え、0℃にて2時間攪拌した。反応液ををクロロホルム共沸により減圧 濃縮し、無色油状物として未精製の表題化合物 (241mg)を得た。

(B) $x \neq y$ (1S*, 2R*) -2 - (3((E) - 2 - (4 - 4)) + (2 - 1) + (3 - 4) + (4

3-((E)-2-(4-4)) アニリン $(182 \, \mathrm{mg} \times 0.744 \, \mathrm{mmol})$ の塩化メチレン $(2 \, \mathrm{mL})$ 溶液に、0 Cにてトリエチルアミン $(208 \, \mathrm{mL} \times 1.49 \, \mathrm{mmol})$ 、(A) で得られたメチル $(1S^*, 2R^*)$ 2-0 ロロカルボニルシクロプロパン-1-カルボキシレート $(128 \, \mathrm{mg})$ の塩化メチレン $(2 \, \mathrm{mL})$ 溶液を加えた。室温にて $18 \, \mathrm{時間}$ 攪拌した後、1 規定塩酸水溶液を加え、酢酸エチルにて抽出した。有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水にて洗浄し、硫酸マグネシウムにて乾燥、減圧濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー $(2 \, \mathrm{mg} \times 1.11 \times 1.11$

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 33 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 4 2-1.50 (1H, m), 1. 73 (1H, dd, J=6.8, 12.2Hz), 2. 10-2.22 (2H, m), 3. 11 (1H, septet, J=6.8Hz), 3. 76 (3H, s), 6. 80 (1H, s), 7. 25-7. 31 (4H, m), 7. 47 (1H, d, J=7.3Hz), 7. 70 (1H, s), 8. 36 (1H, br).

(C) $(1 S^*, 2 R^*) - 2 - (3 ((E) - 2 - (4 - 4)) - 1, 3 - 4$ + r y - y - 2 - 4 y) - 1 - 4 - 1 - 4- 1 - 4

イソプロピルー1,3ーチアソールー2ーイル)-1-エテニル)アニリノカル ポニル) シクロプロパン-1-カルポキシレート (180 mg、0.485 mm o 1) のTHF (3 m L) - メタノール (1 m L) 溶液に、0°Cにて水酸化リチ ウム・一水和物 (20.3mg、0.485mmol) を加え、室温にて1.5 時間攪拌した。再び0℃にて水酸化リチウム・一水和物(10.2mg、0.2 42mmol)を加え、室温にて30分攪拌した。反応液を減圧濃縮、残渣を水 にて希釈し、エーテルにて洗浄した。水層を5%クエン酸水溶液にて酸性とし、 酢酸エチルにて抽出、有機層を1規定塩酸水溶液、飽和炭酸水素ナトリウム水溶 液にて洗浄した。水層を酢酸エチルにて抽出し、有機層を合わせて、飽和食塩水 にて洗浄した。有機層を硫酸マグネシウムにて乾燥、減圧濃縮し、残渣にエーテ ルを加えて濾取し、白色固体として表題化合物を(51.0mg、30%)得た。 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) $\delta:1.20$ (1H, br), 1.26 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 41 (1H, br), 1. 86 (2H, t, J=7. 3 Hz), 3. 30 (1H, septet, J=6.8Hz), 7. 23 (1H, s), 7. 27-7. 34 (4H, m), 7. 46 (1H, d, J=7. 3Hz), 7. 82 (1H, br), 11. 68 (1H, br). $EI-MS; m/z:356 (M^+).$

実施例 $32:2-(2-\{2,4-ジフルオロ-5-[(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)メトキシ]アニリノ<math>]-2-オキソエチル$)ベンゾイックアシッド

2, 4-ジフルオロー5ーニトロフェノール (Akama等、Synthes is, 1447, (1997)) (200mg、1.14mmol) と2-ヒドロキシメチルー4-イソプロピルー1, 3-チアゾール (198mg、1.25mm

o 1)をTHF(6 m 1)に溶解し、トリフェニルホスフィン(389 m g)を加えた後、ジエチルアソジカルボキシレート(0.234 m 1)をアルゴン雰囲気下加え、室温にて2時間攪拌した。溶媒を減圧留去した後、残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサンー酢酸エチル、10:1、v/v)で精製し、白色結晶として表題化合物(313 m g、87%)を得た。 ^1H-NMR (CDCl₃) δ :1.31(6 H, d, J=6.8 H z), 3.11(1 H, m), 5.44(2 H, s), 6.96(1 H, s), 7.08(1 H,

t, J=10.3Hz), 7. 98 (1H, t, J=8.3Hz).

- (A) で得られた $2-[(2,4-ジフルオロ-5-ニトロフェノキシ) メチル] -4-イソプロピル-1,3-チアゾール (500 mg、<math>1.59 \,\mathrm{mmo}\,1)$ を酢酸エチル ($20 \,\mathrm{m}\,1$) に溶解し、 $10\,\%$ パラジウム炭素 ($100 \,\mathrm{m}\,g$) を加え、水素雰囲気下、 $40\,\%$ で一晩攪拌した。触媒を濾過し、母液を減圧濃縮して、得られた残留物をシリカゲルクロマトグラフィー ($n-\wedge$ キサンー酢酸エチル、4:1、v/v) で精製し、表題化合物 ($396 \,\mathrm{m}\,g$ 、87%) を得た。
- (C) $2-(2-\{2,4-\Im 7n\lambda r-5-[(4-4)7r r-1,3-f-7n-2-4n)\}$ $-2-\lambda r+3n-2-4n$ $-2-\lambda r+3n-2-4n$ -2
- (B) で得られた 2 、4-ジフルオロ-5-[(4-イソプロピル-1 、3-チアソール-2-イル) メトキシ] アニリン (396mg、1 、39mmo1) と無水ホモフタル酸 (225mg) をトルエン (10m1) に溶解し、1時間加熱還流した。無水ホモフタル酸 (90mg) をさらに加え、12時間加熱還流した。析出した固体を滤取し、白色固体として表題化合物 (383mg、62%) を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 21 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 00 (1H, m), 4. 12 (2H, s), 5. 34 (2H, s), 7. 30 (1H, s), 7.35-7. 44 (3H, m), 7. 52 (1H, t, J=7.3Hz), 7. 88 (2H, m), 9. 89 (1H, s). EI-MS; m/z: 446 (M⁺)

実施例 $34:2-(2-\{2-\rho - 5-[(4-\gamma - 1) - 1,3-f - 5-[(4-\gamma - 1) - 1,3-f - 1,3-f - 2-\gamma - 1,3-f - 1,3-f - 1,3-f - 2-\gamma - 1,3-f - 1,3-f - 2-\gamma - 1,3-f -$

2-(2-x++v-2-x+yx+y) ニコチニックアシッド (Ames等 J. Chem. Soc. Perkin1, 705, (1972)) (800mg、3.82mmol) をトルエン (15ml) に溶解し、80℃にて攪拌下、N, Nージメチルホルムアミドジーtertープチルアセタール (3.66ml) をゆっくり滴下した。80℃で1.5時間攪拌した後、さらにN, Nージメチルホルムアミドジーtertープチルアセタール (0.915ml) を加えて30分間攪拌した。反応液を放冷後、酢酸エチルで希釈し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄した。硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、残留物をシリカゲルクロマトグラフィー (クロロホルムーメタノール、100:1、v/v) で精製し、表題化合物 (736mg、73%) を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 25 (3H, t, J=7. 3Hz), 1. 5 8 (9H, s), 4. 18 (2H, q, J=7. 3Hz), 4. 27 (2H, s), 7. 30 (1H, dd, J=7. 8, 4. 6Hz), 8. 22 (1H, dd, J= 7. 8, 1. 5Hz), 8. 64 (1H, dd, J=4. 6, 1. 5Hz).

(B) 2 - [3 - (tert-プトキシカルボニル) - 2 - ビリジル] アセチッ

クアシッド

(A)で得られたtert-ブチル 2-(2-エトキシ-2-オキソエチル) ニコチネート (736mg, 2.77mmo1)をTHF-メタノールー水の混合溶媒(17<math>ml, 10:5:2, v/v)に溶解し、水酸化リチウム1水和物(128mg)を加えて、室温で一晩攪拌した。反応液を10%クエン酸水溶液で中和し、酢酸エチルで抽出操作を行い、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、表題化合物を白色結晶として(516mg, 78%)を得た。

(C) 2 − [(4 − クロロ − 3 − 二 トロフェノキシ) メチル] − 4 − イソプロピル−1, 3 − チアゾール

4-0ロロー3ーニトロフェノール(500mg, 2.88mmo1)をDM Fに溶解し、炭酸カリウム(796mg)、2ークロロメチルー4ーイソプロピルー1,3ーチアゾール(557mg)を加え、室温で一晩攪拌した。反応液を減圧濃縮して、得られた残渣を酢酸エチルで希釈し、飽和食塩水で洗浄した。硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(n-0キサンー酢酸エチル、12:1、v/v)で精製し、表題化合物(767mg、85%)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 32 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 1 0 (1H, m), 5. 37 (2H, s), 6. 93 (1H, s), 7. 17 (1H, dd, J=8.8, 2.9Hz), 7. 44 (1H, d, J=9.3Hz), 7. 57 (1H, d, J=2.9Hz).

- (D) $2-\rho 5 [(4-\gamma 1) 1, 3-\beta \gamma 1, 3-\beta \gamma 1, 3-\beta \gamma 1, 3-\beta 1, 3-\beta$
- (C) で得られた $2-[(4-\rho pp-3-2+pp-3-2-p$

還流した。反応液を放冷した後、5 M水酸化ナトリウム水溶液(20 m1)を加え、15分攪拌した。続いて酢酸エチルで抽出操作を行い、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、表題化合物(647 mg、93%)を得た。

- (D) で得られた $2-\rho$ ロロー $5-[(4-\gamma)$ プロピルー 1, $3-\beta$ アゾールー 2ーイル)メトキシ] アニリン(110 mg、0.388 mm o 1)と(B)で得られた $2-[3-(tert-\gamma)$ キシカルボニル)ー 2-ピリジル] アセチックアシッド(101 mg、0.426 mm o 1)を塩化メチレン(3 m 1)に溶解し、ジイソプロピルエチルアミン(0.101 m 1)とN,Nーピス(2- オキソー3- オキサゾリジニル)ホスフィン酸クロリド(128 mg)を加えて、室温にて一晩攪拌した。ジイソプロピルエチルアミン(0.253 m 1)とN,Nーピス(2- オキソー3- オキサゾリジニル)ホスフィン酸クロリド(320 mg)をさらに加えて、一晩攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄した。硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(1- 本サンー酢酸エチル、10 を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.$ 30 (6H, d, J=6.8Hz), 1.6 2 (9H, s), 3.10 (1H, m), 4.36 (2H, s), 5.29 (2H, s), 6.65 (1H, dd, J=8.8, 2.9Hz), 6.88 (1H, s), 7.21 (1H, d, J=8.8Hz), 7.32 (1H, dd, J=7.8, 4.9Hz), 8.20 (1H, dd, J=7.8, 1.5Hz), 8.28 (1H, d, J=2.9Hz), 8.73 (1H, dd, J=4.9, 1.5Hz), 9.51 (s, 1H).

(E) で得られた t e r t - ブチル 2 - (2 - $\{2$ - β -

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 23 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 02 (1H, m), 4. 36 (2H, s), 5. 35 (2H, s), 6. 88 (1H, dd, J=8.8, 2.4Hz), 7. 29 (1H, s), 7. 41 (1H, d, J=8.8Hz), 7. 46 (1H, dd, J=7.8, 4.9Hz), 7. 62 (1H, br), 8. 25 (1H, d, J=7.8Hz), 8. 68 (1H, d, J=4.9Hz), 9. 74 (1H, s).

実施例 $35:N^1-3-[(E)-2-(4-4ソプロピル-1,3-チアゾール-2-4ル)-1-エテニル]フェニル-2-(2-[(トリフルオロメチル)スルホニル]アミノフェニル)アセトアミド$

(A) メチル 2- (2-ニトロフェニル) アセテート

2-(2-ニトロフェニル)アセティックアシッド(5.06g、27.9mmol)をメタノール(100ml)に溶解し、濃硫酸(5ml)を滴下し、16時間加熱還流した。溶媒を溜去後、残渣に水を加え、酢酸エチル抽出、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去して、淡橙色油状物として表題化合物(5.37g、99.0%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 3. 72 (3H, s), 4. 03 (2H, s), 7. 36 (1H, d, J=7. 3Hz), 7. 44-7. 51 (1H, m), 7. 57 -7. 63 (1H, m), 8. 12 (1H, d, J=7. 8Hz).

(B) メチル 2-(2-アミノフェニル) アセテート

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 3. 57 (2H, s), 3. 68 (3H, s), 4. 06 (2H, br), 6. 67-6. 79 (2H, m), 7. 04-7. 12 (2H, m).

- (C) メチル 2-(2-[(トリフルオロメチル) スルホニル] アミノフェニル) アセテート
- (B) で得られたメチル 2-(2-アミノフェニル) アセテート(1.32g、7.99mmol)を塩化メチレン(50ml)に溶解し、氷冷下トリエチルアミン(1.23ml、8.79mmol)を滴下し、トリフルオロ酢酸無水物(1.34ml、7.99mmol)をゆっくり滴下した。同温で15分間攪拌後、反応液に水を加え、有機層を分取、10%クエン酸水溶液、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去して、淡橙色油状物として表題化合物(1.41g、59.4%)を得た。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 3. 75 (2H, s), 3. 77 (3H, s), 7. 17-7. 45 (3H, m), 7. 48-7. 65 (1H, m).

(D) 2-(2-[(トリフルオロメチル) スルホニル] アミノフェニル) アセティックアシッド

- (C) で得られたメチル 2-(2-[(トリフルオロメチル) スルホニル] アミノフェニル) アセテート (1.41g、4.74mmol)をTHF-メタノール (3:1、v/v、80ml)に溶解し、氷冷下水酸化リチウムー水和物(218mg、5.22mmol)/水(20ml)溶液を滴下し、室温で3時間攪拌した。氷冷下水酸化リチウムー水和物(218mg、5.22mmol)/水(20ml)溶液を追加し、室温で17時間攪拌した。溶媒を溜去後、残渣に少量の水を加え、エーテル洗浄、1規定塩酸水溶液にてpH約1とし、酢酸エチル抽出、飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去して、淡橙色油状物として表題化合物(1.35g、定量的)を得た。 「H-NMR (CDCl3) る:3.79(2H,s),5.61(1H,br),7.23-7.46(3H,m),7.51(1H,d,J=7.8Hz),8.50(1H,br).
- (D) で得られた 2 (2 [(トリフルオロメチル) スルホニル] アミノフェニル) アセティックアシッド (515 mg、1.82 mm o 1) に氷冷下塩化チオニル (663 m1、9.09 mm o 1) を滴下し、同温で10分間攪拌後、室温で30分間攪拌した。溶媒を溜去後、残渣を塩化メチレン (20 m1) に溶解し、氷冷下3 ((E) -2 (4 イソプロピルー1,3 チアゾールー2 イル) -1 エテニル) アニリン (222 mg、0.91 mm o 1) /塩化メチレン (10 m1) 溶液およびトリエチルアミン (1.27 m1、9.09 mm o 1) を滴下し、ジメチルアミノビリジン (222 mg、1.82 mm o 1) を加えた。同温で30分間攪拌後、室温で20時間攪拌し、溶媒を溜去した。残渣に

水を加え、クロロホルム抽出、1規定塩酸水溶液、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水にて順次洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム→クロロホルム:メタノール=50:1、v/v)にて精製し、溶媒を溜去後、残渣にヘキサンを加えて粉末状として濾取し、ヘキサンより洗浄して、淡橙色粉末として表題化合物(98mg、21.2%)を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 26 (6H, d, J=6.8Hz), 2. 97-3.09 (1H, m), 3.85 (2H, s), 7.23-7.44 (10 H, m), 7.50 (1H, d, J=7.8Hz), 7.92 (1H, br), 10. 41 (1H, br).

 $EI/MS; m/z:509 (M^{+}).$

 $FAB/MS; m/z:510 (MH^{+}).$

実施例36:1-ベンジル-4-((3-((E)-2-(4-イソプロピル-1, 3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル)アニリノ)カルボニル)-1 H-3-ピロールカルボキシリックアシッド

N-ペンジル-N-プトキシメチル-N-[(1,1,1-トリメチルシリル) メチル] アミン (803.7mg) およびジメチル アセチレンジカルボキシレート (0.353m1) の塩化メチレン溶液 (10m1) に、室温にてトリフルオロ酢酸 $(22\mu1)$ を加え、同温にて一晩攪拌した。反応液にクロロホルムを加え、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥。溶媒を減圧留去して得られた残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=99.5:0.5、v/v)で精製し、ジメチル1-ペンジル-2,5-ジヒドロ-1H-3,4-ピロールジカルボキシレート(536.9mg、68%)を黄色油状物として得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) $\delta:3.77$ (6 H, s), 3.80 (2 H, s), 3.83 (4 H, s), 7.32-7.34 (5 H, m).

ジメチル 1-ペンジル-2, 5-ジヒドロ-1H-3, 4-ピロールジカル ボキシレート (148mg) のメタノール溶液 (3m1) に、室温にて1N水酸 化ナトリウム水溶液 (0.539m1) を加え、同温にて2.5時間攪拌した。 溶媒を留去して得られた残留物に1規定塩酸 (0.539m1) を加えた後、トルエンを加え減圧留去した。得られた残留物にクロロホルムおよび無水硫酸ナトリウムを加え、不溶物をろ去した。溶媒を留去して1-ペンジル-4-(メトキシカルボニル)-2, 5-ジヒドロ-1H-3-ピロールカルボキシリックアシッド <math>(119.5mg、85%) を淡黄色固形物として得た。 ^1H-NMR $(CDC1_3)$ $\delta:3.79$ (2H,s), 3.89 (3H,s), 3.

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 3. 79 (2H, s), 3. 89 (3H, s), 3. 85-3. 92 (2H, m), 3. 95-4. 00 (2H, m), 7. 20-7. 40 (5H, m).

(C)メチル 1-ベンジル-4-(3-[(E)-2-(4-イソプロピル-1, 3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル] アニリノカルボニル)-2,5-ジヒドロ-1H-3-ピロールカルボキシレート

1-ペンジルー4-(メトキシカルボニル)-2,5-ジヒドロー1 H-3-ピロールカルボキシリックアシッド(1 1 7 . 4 m g)および3- [(E)-2-(4-イソプロピルー1,3-チアゾールー2-イル)-1-エテニル] アニリン(1 2 0 . 8 m g)の塩化メチレン溶液(5 m 1)に、室温にてジシクロヘキシルカルボジイミド(1 0 2 . 0 m g)およびN,N-ジメチルアミノビリジン(6 0 . 4 m g)を加え、同温にて一晩攪拌した。不溶物をろ去後、溶媒を留去して得られた残留物を酢酸エチルに溶解し、不溶物をろ去した。溶媒を留去して

得られた残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(ヘキサン:酢酸エチル=3: 1、v/v)で精製し、メチル 1-ペンジル-4-(3-[(E)-2-(4-4)])ではルー1、3-4アゾールー2ーイル)ー1ーエテニル 1 アニリノカルボニル)ー2、1 アニジヒドロー1 1 H 1 - 3 - ピロールカルボキシレート(1 0 7、1 mg、1 9%)を黄色油状物として得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 33 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 0 5-3. 20 (1H, m), 3. 80 (2H, s), 3. 86 (3H, s), 3. 9 1 (2H, t, J=4.9Hz), 4. 06 (2H, t, J=4.9Hz), 7. 20-7. 40 (9H, m), 7. 67 (1H, d, J=7.8Hz), 7. 85 (1H, s), 11. 65 (1H, s).

メチル 1-ペンジル-4-(3-[(E)-2-(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル] アニリノカルボニル)-2,5-ジヒドロ-1H-3-ピロールカルボキシレート(<math>106.7mg)のメタノール(2m1)-THF(1m1)混合溶液に、室温にて水酸化リチウム 1水和物(9.6mg)の水溶液(0.3m1)を加え、同温にて7時間攪拌した。さらに水酸化リチウム 1 水和物(9.2mg)の水溶液(0.5m1)を加え、同温にて16時間攪拌した後、水酸化リチウム 1 水和物(4.6mg)の水溶液(0.3m1)を加え、同温にて一晩攪拌した。溶媒を留去して得られた残留物に1N 塩酸(0.558m1)を加え、析出した固形物をシリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール= $96:4\rightarrow92:8$ 、v/v)で精製し、1-ペンジル-4-((3-((E)-2-(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル)アニリノ)カルボニル)-1H-3-ピロールカルボキシリックアシッド(<math>32.3mg、31%)を無色固形物として得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 27 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 04 (1H, quint, J=6.8Hz), 5. 23 (2H, s), 7. 24 (1H, s), 7. 30-7. 45 (9H, m), 7. 58 (1H, d, J=7.8Hz), 7. 65-7. 75 (2H, m), 7. 92 (1H, s).

 $FAB-MS; m/z: 472 (MH^{+}).$

元素分析 (C₂₇H₂₅N₃O₃S・0.4H₂Oとして):

計算值: C, 67.73; H, 5.43; N, 8.78.

実測値: C, 67. 91; H, 5. 49; N, 8. 47.

実施例37:4-((3-((E)-2-(4-(4-(1)プロピルー1,3-(4-(1) -2-(4-(1) -1) -3-(4-(1) -3-(4-(1) -3-(1) -3-(4-(4-(1) -3-(4-(4-(1) -3-(4-(4-(4) -3-(4-(4) -3-(4-(4) -3-(4-(4) -3-(4-(4) -3-(4-(4) -3-(4-(4) -3-(4-(4) -3-(4-(4) -3-(4) -3-(4-(4) -3-(4-(4) -3-(4-(4) -3-(4-(4) -3-(4) -3-(4-(4) -3-(4-(4) -3-(4) -3-(4-(4) -3-(4) -3-(4-(4) -3-(4) -3-(4-(4) -3-(4) -3-(4-(4) -3-(4) -3-(4-(4) -3-(4) -3-(4-(4) -3-(4) -3-(4) -3-(4-(4) -3-(4) -3-(4) -3-(4-(4) -3-(4) -3-(4) -3-(4-(4) -3-(4) -3-(4) -3-(4-(4) -3-(4) -3-(4) -3-(4) -3-(4) -3-(4) -3-(4) -3-(4-(4) -3-(4)

(A) 4-(メトキシカルポニル)-3-フロイックアシッド

市販のジメチル 3,4-フランジカルボキシレート(504.1 mg)のメタノール溶液(3 m1)に、室温にて1N水酸化ナトリウム水溶液(3.01 m1)を加え、同温にて3時間攪拌した。溶媒を留去して得られた残留物に水を加え、ジエチルエーテルにて洗浄した。水層を1N塩酸を用いて酸性とし、酢酸エチルにて抽出にた。無水硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を留去して4-(メトキシカルボニル)-3-フロイックアシッド(379.8 mg、82%)を無色固形物として得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:4.01$ (3H, s), 8.13 (1H, d, J=2.0Hz), 8.25 (1H, d, J=2.0Hz).

(B) メチル 4-(3-[(E)-2-(4-イソプロビル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル] アニリノカルボニル) <math>-3-フロエート 4-(メトキシカルボニル)-3-フロイックアシッド(<math>101.1mg)お

3 - [(E) - 2 - (4 - 4) + 7] + (4 - 4) + (4 -

1-x テニル] アニリン(132.0 mg)の塩化メチレン溶液(5 ml)に、室温にてジシクロヘキシルカルボジイミド(122.6 mg)およびN,N-ジメチルアミノビリジン(<math>72.6 mg)を加え、同温にて18 時間攪拌した。不溶物をろ去後、溶媒を留去して得られた残留物を酢酸エチルに溶解し、不溶物をろ去した。溶媒を留去して得られた残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルム→クロロホルム:メタノール=99:1、v/v)で精製し、メチル4-(3-[(E)-2-(4-4)) アニリノカルボニル)-3-7 ロエート(165.3 mg、7%)を淡黄色固形物として得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 34 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 1 2 (1H, quint, J=6.8Hz), 3. 99 (3H, s), 6. 81 (1H, s), 7. 20-7. 30 (1H, m), 7. 30-7. 40 (3H, m), 7. 77 (1 H, d, J=7.8Hz), 7. 91 (1H, s), 8. 14 (1H, d, J=2.0Hz), 8. 28 (1H, d, J=2.0Hz).

て得た。

¹H-NMR (DMSO-d₈) δ : 1. 27 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 05 (1H, quint, J=6.8Hz), 7. 25 (1H, s), 7. 35-7. 4 5 (4H, m), 7. 62 (1H, d, J=7.8Hz), 7. 94 (1H, s), 8. 20-8. 35 (2H, m).

 $FAB-MS; m/z: 383 (MH^+).$

元素分析 (C₂₀H₁₈N₂O₄S・H₂Oとして):

計算值: C, 59.99; H, 5.03; N, 7.00.

実測値: C, 60.26; H, 4.68; N, 6.88.

(A) 4 - (tert-ブチル) 3-エチル 5-メチルー3, 4-イソキサ ゾールジカルボキシレート

tertープチル アセトアセテート (500.0mg) およびエチル シアノホルメート (0.375ml) の塩化メチレン溶液 (10ml) に、窒素気流下室温にてジンク アセチルアセトネート (16.7mg) を加え、同温にて3日間攪拌した。溶媒を留去して得られた残留物に酢酸エチルを加え、不溶物をセライトろ過。溶媒を留去して得られた残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルム) で精製し、得られたエナミンのクロロホルム溶液 (6ml) にヒドロキシルアミン塩酸塩 (113.8mg) ならびにトリエチルアミン (0.228ml) を加え、室温窒素気流下15時間攪拌した。反応液に5%クエン酸水溶液を加えクロロホルムにて抽出した。無水硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を留去して、4ー(tertープチル) 3ーエチル 5ーメチルー3,4ーイソキサゾールジカルボキシレート (242.0mg、30%)を淡黄色油状物として得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.41$ (3H, t, J=7.3Hz), 1.5 4 (9H, s), 2.67 (3H, s), 4.43 (2H, q, J=7.3Hz).

(B) 4-(tert-プトキシカルポニル)-5-メチル-3-イソキサゾールカルボキシリックアシッド

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.55$ (9H, s), 2.31 (3H, s).

(C) t e r t - 7 + 1 = 3 - (3 - [(E) - 2 - (4 - 4) 7 - 1 + 1, 3 - 4 - 4) - 2 - 4 + 1 = 3 - 4 - 4 - 4 + 1 = 3 - 4 - 4 - 4 + 1 = 3 - 4 - 4 + 1 = 3 - 4 - 4 + 1 = 3 - 4 - 4 + 1 = 3 - 4 - 4 + 1 = 3 - 4 - 4 + 1

4-(tert-プトキシカルボニル)-5-メチル-3-イソキサゾールカルボキシリックアシッド (86.7 mg) および<math>3-[(E)-2-(4-イソプロビル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル] アニリン (93.2 mg) の塩化メチレン (5 m1) およびDMF (0.3 m1) の混合溶液に、室温にてジシクロヘキシルカルボジイミド (86.6 mg) およびN,Nージメチルアミノビリジン (51.3 mg) を加え、同温にて 2 日間攪拌した。溶媒を留去して得られた残留物を酢酸エチルに溶解し、水および飽和食塩水にて洗浄した。無水硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を留去して得られた残留物をシリカゲルク

ロマトグラフィー (ヘキサン:酢酸エチル=85:15、v/v) で精製し、tertープチル 3-(3-[(E)-2-(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル] アニリノカルボニル)-5-メチル-4-イソキサゾールカルボキシレート (16.3 mg、9%)を淡黄色油状物として得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 34 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 6 9 (9H, s), 2. 52 (3H, s), 3. 13 (1H, dq, J=6.8, 0. 5Hz), 6. 82 (1H, s), 7. 30-7. 45 (4H, m), 7. 77 (1 H, br d, J=7. 6Hz), 7. 91 (1H, d, J=1.5Hz), 12. 05 (1H, s).

tert-ブチル 3-(3-[(E)-2-(4-イソプロピルー1,3-チアゾールー2-イル)-1-エテニル]アニリノカルボニル)-5-メチルー4-イソキサゾールカルボキシレート(16.3 mg)のジオキサン溶液(0.5 ml)に、室温にて4N塩酸-ジオキサン溶液(1 ml)を加え、同温にて4.5時間攪拌した。溶媒を留去して得られた残留物にジオキサンを加え、溶媒を留去した後、ジエチルエーテルを用いてろ取し、3-((3-((E)-2-(4-イソプロピルー1,3-チアゾールー2-イル)-1-エテニル)アニリノ)カルボニル)-5-メチルー4-イソキサゾールカルボキシリックアシッド(7.6 mg、4.9%)を褐色固形物として得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 27 (6H, d, J=6.8Hz), 2. 46 (3H, s), 3. 05 (1H, quint, J=6.8Hz), 7. 27 (1H, s), 7. 35-7. 50 (3H, m), 7. 50-7. 60 (2H, m), 7. 9 5 (1H, s), 11. 44 (1H, s). $FAB-MS; m/z:398 (MH^+).$

実施例39:4-((3-((E)-2-(4-4))) - 1-3-4) アニリノ)カルボニル)-5-3 チルー3-4 ソキサゾールカルボキシリックアシッド

(A) 3- (エトキシカルボニル) -5-メチル-4-イソキサゾールカルボキシリックアシッド

実施例38(A)で合成した4-(tert-ブチル) 3-エチル 5-メチル-3,4-イソキサゾールジカルボキシレート(121.5 mg)の塩化メチレン溶液(1.5 ml)に、氷冷下トリフルオロ酢酸(1.5 ml)を加え、同温にて2時間攪拌した。溶媒を留去して得られた残留物に水を加え、1 N 水酸化ナトリウム水溶液にて中和した。5%クエン酸水溶液を加え、塩析下酢酸エチルにて抽出した。無水硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を留去して3-(エトキシカルボニル)-5-メチル-4-イソキサゾールカルボキシリックアシッド(74.0 mg、78%)を黄色アモルファスとして得た。

¹H-NMR (CDC1₃-CD₃OD) δ : 1. 42 (3H, t, J=7. 1H z), 2. 74 (3H, s), 4. 48 (2H, q, J=7. 1Hz).

3-(x++y)ルボニル) -5-xチルー4-4ソキサゾールカルボキシリックアシッド (74.0 mg) および3-[(E)-2-(4-4)プロピルー1,3-4アゾールー2ーイル) -1-xテニル] アニリン (90.8 mg) の塩化メチレン (5m1) およびDMF (0.5m1) の混合溶液に、室温にてジシクロヘキシルカルボジイミド (84.3mg) およびN, N-ジメチルアミノピリジン (49.9mg) を加え、同温にて 2 日間攪拌した。溶媒を留去して得られ

PCT/JP00/07565

WO 01/30757

た残留物を酢酸エチルに溶解し、水および飽和食塩水にて洗浄した。無水硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を留去して得られた残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(ヘキサン:酢酸エチル=85:15、v/v)で精製し、エチル 4ー ((3-((E)-2-(4-イソプロビルー1,3-チアゾールー2-イル)-1-エテニル)アニリノ)カルボニル)-5-メチルー3-イソキサゾールカルボキシレート(76.0mg、48%)を無色固形物として得た。
「H-NMR (CDC13) δ :1.34 (6H,d,J=6.8Hz),1.52 (3H,t,J=7.1Hz),2.89 (3H,s),3.12 (1H,quint,J=6.8Hz),4.61 (2H,d,J=7.1Hz),6.81 (1H,s),7.25-7.40 (3H,m),7.67 (1H,brd,J=7.8Hz),7.90 (1H,d,J=1.7Hz),11.15 (1H,s).

(C) 4-((3-((E)-2-(4-(1)7)2)2)-1, 3-(

エチル 4- ((3- ((E) -2- (4-イソプロピル-1, 3-チアゾール -2-イル) -1-エテニル) アニリノ) カルボニル) -5-メチル-3-イソキサゾールカルボキシレート (76.0 mg) のメタノール (1 m1) - THF (1.5 m1) 混合溶液に、室温にて水酸化リチウム1水和物 (8.3 mg) の水溶液 (0.5 m1) を加え、同温にて2時間攪拌した。1 N塩酸 (0.1 m1) を加えた後、溶媒を留去して得られた残留物にクロロホルムおよび無水硫酸ナトリウムを加え、不溶物をろ取。得られた不溶物に水ならびに1 N塩酸を加え、酢酸エチルにて抽出した。無水硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を留去して得られた残留物をジエチルエーテルを用いてろ取し、4- ((3- ((E) -2- (4-イソプロピル-1, 3-チアゾール-2-イル) -1-エテニル) アニリノ) カルボニル) -5-メチル-3-イソキサゾールカルボキシリックアシッド(42.9 mg、60%) を黄色固形物として得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 27 (6H, d, J=6. 9Hz), 2. 70 (3H, s), 3. 05 (1H, quint, J=6. 9Hz), 7. 25 (1H, m), 7. 30-7. 50 (4H, m), 7. 56 (1H, d, J=7. 3Hz), 7. 95 (1H, s).

 $FAB-MS; m/z:398 (MH^+).$

要再測定

元素分析 (C, OH, ON, OAS·O. 5H, O·1HClとして):

計算值: C, 54.23; H, 4, 78; N, 9.49.

実測値: C, 53.97; H, 4.71; N, 9.14.

実施例40:2-(2-(3-((4-4))) アセテート (3) メチル 2-(3-(3-((4-4)))) アセテート

2-(3-L F D + D + D D + D + D D + D + D + D + D D +

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 3. 58 (2H, s), 3. 70 (3H, s), 5. 93 (1H, br), 6. 74 (1H, dd, J=2. 7, 8. 1Hz), 6. 7 (1H, s), 6. 81 (1H, d, J=7. 57Hz), 7. 17 (1H, t, J=7. 8Hz).

- (B) メチル 3-((4-イソプロビル-1, 3-チアゾール-2-イル) メト キシ) フェニルアセテート
- (A) で得られたメチル 2ー (3ーヒドロキシフェニル) アセテート (2.70g、16.3 mmo1)、(4ーイソプロピルー1,3ーチアゾールー2ーイル) メタノール (2.56g、16.3 mmo1) およびトリフェニルホスフィン (4.27g、16.3 mmo1) のTHF (50 mL) 溶液に、-15 ℃にてアゾジカルボン酸ジエチル (2.56 mL、16.3 mmo1) を加えた。室温にて3.5時間攪拌した後、溶媒をトルエン共沸により減圧濃縮した。残渣にトルエンを加え、不溶物を濾別し、トルエンにて洗浄した。濾液と洗液を合わせて減圧濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ヘキサン→ヘキサンー酢酸エチル、 $10:1\rightarrow 4:1$ 、v/v) にて精製し、無色油状物として表題化合物を (3.78g、76%) 得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 32 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 1 1 (1H, septet, J=6.8Hz), 3. 60 (2H, s), 3. 69 (3 H, s), 5. 33 (2H, s), 6. 90-6. 94 (4H, m), 7. 25 (1 H, t, J=7.8Hz).

- (C) 3-((4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)メトキシ)フェニルアセティックアシッド
 - (B) で得られたメチル 3-((4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)メトキシ)フェニルアセテート(3.78g、12.4mmol)のTHF(30mL)-メタノール(10mL)溶液に、0℃にて水酸化リチウム・一水和物(520mg、12.4mmol)の水(20mL)溶液を加え、室温にて1.5時間攪拌した。さらに0℃にて水酸化リチウム・一水和物(260mg、6.19mmol)を加え、室温にて2時間攪拌した。溶媒を減圧濃縮し、残渣を1規定水酸化ナトリウム水溶液にて希釈し、エーテルにて洗浄した。水層

を1規定塩酸水溶液にて酸性とし、酢酸エチルにて抽出、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液にて洗浄した。水層をクロロホルムで抽出し有機層を合わせて硫酸マグネシウムにて乾燥、減圧濃縮し、白色固体として表題化合物を(2.34g、65%)得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 25 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 03 (1H, septet, J=6.8Hz), 3. 54 (2H, s), 5. 36 (2H, s), 6. 88 (1H, d, J=7.6Hz), 6. 93-6. 96 (2H, m), 7. 24 (1H, t, J=7.8Hz), 7. 29 (1H, s), 12. 32 (1H, br).

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 32 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 4 6 (9H, s), 3. 11 (1H, septet, J=6.8Hz), 4. 30 (2H, d, J=5.4Hz), 4. 85 (1H, br), 5. 33 (2H, s), 6. 88-6. 94 (4H, m), 7. 25 (1H, t, J=7.8Hz).

(D) で得られた t e r t - ブチル N - 3 - ((4 - イソプロピルー1,3 - チアゾールー2 - イル) メトキシ) ベンジルカーバメート (203 m g、0.561 m m o 1) に0 $^{\circ}$ にて4規定塩酸 - ジオキサン (5 m L) を加えた、混和しないのでメタノール (1 m L) を加え、室温にて15 分間攪拌した。溶媒をクロロホルム共沸により減圧濃縮、残渣を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液にて希釈し、クロロホルムにて抽出した。有機層を硫酸マグネシウムにて乾燥、減圧濃縮し、淡黄色油状物として表題化合物を (152 m g、定量的) 得た。 1 H - N M R (CDCl₃) δ : 1.32 (6 H, d, J = 6.8 H z), 1.66 (2 H, b r), 3.11 (1 H, s e p t e t, J = 6.8 H z), 3.84 (2 H, s), 5.34 (2 H, s), 6.86 - 6.89 (2 H, m), 6.94 (1 H, d, J = 7.6 H z), 6.99 (1 H, b r), 7.26 (1 H, t, J = 7.8 H z).

- (E) 3-((4-7)7 + 1) (E) 3-4 + 7 (4-7) ストキシ) ペンジルアミン (52.1 mg、0.199 mm o 1) のトルエン (2 mL) 溶 液に、ホモフタル酸無水物 (32.2 mg、0.199 mm o 1) を加え、5 時間加熱還流した。析出した固体を滤取、トルエンにて洗浄し、白色結晶として表題化合物を (63.3 mg、75%) 得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 25 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 04 (1H, septet, J=6.8Hz), 3. 93 (2H, s), 4. 25 (2H, d, J=5.9Hz), 5. 35 (2H, s), 6. 88-6. 94 (3 H, m), 7. 24 (1H, t, J=7.7Hz), 7. 30-7. 38 (3H, m), 7. 47-7. 50 (1H, m), 7. 84 (1H, d, J=7.6Hz), 8. 37-8. 40 (1H, m), 12. 89 (1H, br).

 $EI-MS; m/z: 424 (M^+).$

実施例41:3-(3-[(E)-2-(4-(1)プロピルー1, 3-チアゾール-2-(1) - 1) - 1 フェノキシメチル) ペンゾイックアシッド

(A) 3 - [(E) - 2 - (4 - 4)7 - 2 - 1, 3 - 4 - 7 - 2 - 4]n - 1 - 4 - 2 - 1

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 34 (6H, d, J=6.6Hz), 3. 1 3 (1H, heptuplet, J=6.6Hz), 6. 79-6. 82 (2H, m), 6. 99 (1H, m), 7. 08 (1H, d, J=7.5Hz), 7. 22 (1H, d, J=7.8Hz), 7. 27 (1H, d, J=8.4Hz), 7. 29 (1H, s).

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 34 (6H, d, J=6. 9Hz), 3. 1 2 (1H, heptuplet, J=6. 9Hz), 5. 12 (2H, s), 6. 82 (1H, s), 6. 92 (1H, d, J=7. 8Hz), 7. 12 (1H, s), 7. 17 (1H, d, J=7. 8Hz), 7. 31 (3H, m), 7. 51 (1H,

t, J=8.1Hz), 7.63(1H, d, J=8.1), 7.68(1H, d, J=8.1Hz), 7.76(1H, s).

MS(ES+); m/z: 361(MH+).

- (C) 3 (3 [(E) 2 (4 4) 7 2 1, 3 4 4)] 4 - 4 - 4 - 4 - 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 - 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 - 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 - 4 4 - 4 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 - 4 4 - 4 4 - 4 - 44
- (B) で得られた 3-(3-[(E)-2-(4-4)) ロビルー 1, 3-4 アゾールー 2-4 アゾールー 2-4 ル) -1-4 エテニル フェノキシメチル) ベンゾニトリル (50 mg) をエタノール (1 m L)、 2 規定水酸化ナトリウム水溶液 (1 m L) に溶解し、 2 時間加熱還流した。反応液を冷却後、 1 規定塩酸で反応液を酸性とし酢酸エチルで抽出、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(塩化メチレン: メタノール、 99:1、 v/v)で精製し、白色粉末として表題化合物(14 mg)を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 34 (6H, d, J=6.9Hz), 3. 13 (1H, heptuplet, J=6.9Hz), 5. 14 (2H, s), 6. 18 (1H, s), 6. 95 (1H, d, J=7.5Hz), 7. 15 (2H, m), 7. 26-7. 34 (3H, m), 7. 51 (1H, t, J=8.4Hz), 7. 71 (1H, d, J=7.0Hz), 8. 08 (1H, d, J=7.5Hz), 8. 20 (1H, s).

 $MS (ES-); m/z : 378 (M^+-1).$

実施例42:3-[(E)-2-(4-シクロブチルー1,3-チアゾールー2 -イル)-1-エテニル]フェニル[3-(1H-1,2,3,4-テトラゾールー5-イル)プロピル]エーテル

実施例41(A)と同様の方法で合成した。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.83-2.16$ (2H, m), 2.21-2.40 (4H, m), 3.69 (1H, m), 6.80 (1H, d, J=8.1Hz), 6.84 (1H, s), 7.00 (1H, m), 7.09 (1H, d, J=8.1Hz), 7.21-7.30 (3H, m).

- (A) で得られた 3-[(E)-2-(4-シクロブチルー1,3-チアゾールー2-イル)-1-エテニル] フェノール(<math>141mg)をジメチルホルムアミド(5mL) に溶解し、セシウムカーボネート(358mg)を加え、 $10分間攪拌した。4-ブロモブチロニトリル(<math>60\mu L$)、ヨウ化ナトリウム(177mg)を加え 16時間攪拌した。反応液を酢酸エチルー水に分配し、飽和食塩水で洗浄、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、油状物として表題化合物(<math>119mg)を得た。本化合物は精製せず次の反応に用いた。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 2. 01-2. 62 (8H, m), 2. 72 (2H, t, J=7. 2Hz), 3. 80 (1H, m), 4. 22 (2H, t, J=5. 7Hz), 6. 95 (1H, s), 6. 97 (1H, d, J=8. 4Hz), 7. 17 (1H, m), 7. 25 (1H, d, J=7. 5Hz), 7. 37-7. 42 (3H, m).

MS (ES+) ; m/z : 325 (MH+).

(C) $3 - [(E) - 2 - (4 - \nu \rho \sigma \sigma \tau + \nu - 1, 3 - \tau \tau \tau - \nu - 2 - 4 \nu) - 1 - \tau \tau - \nu]$ $\sigma = -1 - \tau \tau - \nu$ $\sigma = -1 - \tau \tau - \nu$

ナトリウムアジド (337mg) をジメチルホルムアミド (1.5mL) に懸濁し、氷冷下塩化アルミニウム (243mg) を加え、室温にて1.5時間攪拌した。(B) で得られた3-3-[(E)-2-(4-シクロブチル-1,3-チ

アゾールー2ーイル) -1ーエテニル] フェノキシプロピルシアニド(118mg)をジメチルホルムアミド(1.5mL)に溶解し、上記反応液に加え、90 で 16 時間攪拌した。反応液を冷却後、 1 規定塩酸で反応液を酸性とし酢酸エチルで抽出、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(塩化メチレン:メタノール、9:1、v/v)で精製し、黄色粉末として表題化合物(40mg)を得た。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 96-2. 18 (4H, m), 2. 25-2. 50 (4H, m), 3. 22 (2H, t, J=7. 2Hz), 3. 77 (1H, m), 4. 15 (2H, t, J=6. 0Hz), 6. 86 (1H, d, J=8. 1Hz), 6. 92 (1H, s), 7. 05 (1H, d, J=7. 2Hz), 7. 36-7. 38 (3H, m), 7. 68 (1H, d, J=15. 9Hz). MS (ES-); m/z: 366 (M+-1).

実施例43:4-(3-[(E)-2-(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル]ベンゾイルアミノ)ベンゾイックアシッド (A) <math>3-[(E)-2-(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル]ベンゾニトリル

ジエチル [(4-4)7 ロビル-1, 3-4 F) - 2-4 L オスホネート、3-4 F) - 2-4 L 表題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.42$ (6H, d), 3.23 (1H, hep tuplet), 6.99 (1H, s), 7.42 (2H, s), 7.58 (1H, m), 7.68 (1H, m), 7.86 (2H, m).

- - (A) で得られた 3-[(E)-2-(4-イソプロビル-1,3-チアゾー

N-2-4ル) -1-xテニル] ベンゾニトリル(470 mg)に濃塩酸(20 mL)を加え、1.5時間加熱還流した。反応液を酢酸エチルー水に分配し、有機層を飽和食塩水で洗浄、溶媒を減圧留去し、表題化合物(288 mg)を得た。 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1.35 (6H, d), 3.18 (1H, m), 7.38 (1H, s), 7.62 (3H, m), 7.99 (1H, d), 8.12 (1H, d), 8.29 (1H, s).

¹H-NMR (CDCl₃) δ: 1. 49 (6H, d), 3. 37 (1H, hep tuplet), 3. 96 (3H, s), 7. 12 (1H, s), 7. 61 (1H, t), 7. 70 (1H, m), 7. 81 (1H, m), 7. 95 (4H, m), 8. 18 (2H, m), 8. 28 (1H, m).

 $MS (ES+); m/z : 407 (MH^+).$

- - (C) で得られたメチル 4-(3-[(E)-2-(4-イソプロビル-1,

3-4アソール-2-4 ル) -1-4エテニル」ベンゾイルアミノ)ベンゾエートを実施例15(I)と同様に処理し、表題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) $\delta:1.27$ (6H, d), 3.05 (1H, h eptuplet), 7.28 (1H, s), 7.57 (4H, m), 7.94 (5H, m), 10.55 (1H).

 $MS (ES-); m/z : 391 (M^+-1).$

実施例44:N-[4-(1H-1,2,3,4-テトラゾール-5-イル)フェニル]-5-[(E)-2-(4-シクロプチル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル]-2-フラナミド

5-フォルミルフラン-2-カルボキシリックアシッド (100mg) を塩化メチレン (5mL) に溶解し、<math>0 \mathbb{C} にてオギザリルクロライド (0.2mL)、ジメチルホルムアミド (数滴) を加えた。室温にて1時間攪拌した後、溶媒を減圧留去し、酸クロリドを得た。これを4-アミノベンズニトリルと実施例43 (C)と同様に処理し、表題化合物を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 6. 92 (1H, d, J=3. 9Hz), 7. 48 (1H, d, J=3. 9), 7. 67 (1H, s), 7. 85 (2H, d, J=9), 7. 92 (2H, d, J=9), 10. 67 (1H, s).

- (A) で得られたN-(4-シアノフェニル)-5-フォルミル-2-フラナミドを実施例<math>15(F) と同様に処理し、表題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 1. 91 (2H, m), 2. 10 (1H, m), 2. 31 (3H, m), 6. 64 (1H, d, J=3. 6Hz), 6. 93 (1H, s), 7. 20 (1H, d, J=16Hz), 7. 33 (1H, d, J=3. 3Hz),

7. 42 (1 H, d, J = 16 Hz), 7. 68 (2 H, d, J = 9 Hz), 7. 85 (2 H, d, J = 8.8 Hz), 8. 29 (1 H, s).

(B) で得られたN-(4-シアノフェニル)-5-[(E)-2-(4-シクロプチル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル]-2-フラナミドを実施例42(C)と同様に処理し、表題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) $\delta:1.92$ (2H, m), 2.25 (4H, m), 6.96 (1H, s), 7.37 (3H, m), 7.68 (1H, m), 8.04 (4H, m), 10.48 (1H, s).

 $MS (ES-); m/z : 417 (M^+-1).$

実施例45:N-3-[(E)-2-(4-4ソプロピル-1,3-チアゾール-2-4ル)-1-エテニル]フェニル-3-トリフルオロメタンスルフォニルアミノベンズアミド

3-[(E)-2-(4-1)] アニリン (59mg) を塩化メチレンに溶解し、0 $^{\circ}$ にて3-1 トロベンジルクロリド (82mg) 、トリエチルアミン $(67\mu L)$ を加え、室温にて4時間攪拌した。反応液を酢酸エチルー1規定塩酸に分配し、有機層を水、飽和重曹水、飽和食塩水で洗浄、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、残留物をシリカゲルクロマトグラフィー (塩化メチレン:メタノール、90:1、v/v) で精製し、白色粉末として表題化合物 (86mg) を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.43$ (6Hd,, J=6.9Hz), 3.2

2 (1H, heptuplet, J=6.9Hz), 6.96 (1H, s), 7. 48 (3H, m), 7.66 (1H, s, J=8.3), 7.82 (t, 1H, J=8.0), 8.00 (1H, s), 8.29 (1H, s), 8.38 (1H, d, J=7.5), 8.53 (1H, d, J=7.5), 8.82 (1H, s).

- (A) で得られたN-3-[(E)-2-(4-4)] フェニル-3-ニトロペンズアミドを実施 例 5 (D) と同様に処理し、表題化合物を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 42 (6H, d, J=6.9Hz), 3. 2 1 (1H, heptuplet, J=6.9Hz), 6. 93 (1H, s), 6. 97 (1H, d, J=7.7Hz), 7. 24-7. 49 (6H, m), 7. 6 4 (1Hd,, J=8.1Hz), 7. 95 (1H, s), 8. 06 (1H, s).

- (B) で得られた3- [(E) -2-(4-イソプロビル-1, 3-チアゾール-2-イル) -1-エテニル] アニリンを実施例35(C) と同様に処理し、表題化合物を得た。

 $MS (ES-); m/z : 949 (M^+-1).$

実施例46:N-3-[(E)-2-(4-4)] フェニル-3-7 フェニル-3-7 フェニル-3-7 フェニルアミ ノベンズアミド

実施例45(B)で得た3-[(E)-2-(4-4)プロビルー1,3-チ

アゾールー2ーイル) -1 - x -

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 38 (6H, d, J=6. 9Hz), 3. 1 6 (1H, heptuplet, J=6. 9Hz), 4. 53 (1H, s), 5. 10 (1H, d, J=47. 1Hz), 6. 78 (1H, s), 7. 22-7. 40 (3H, m), 7. 37 (1H, m), 7. 48 (2H, m), 7. 64 (1 H, t, J=7. 7Hz), 7. 77 (2H, m), 8. 30 (1H, s). MS (ES-); m/z: 468 (M⁺-1).

実施例47:4-4ソプロビル-2-(E)-2-[7-(1H-1,2,3,4-7)] -1-xテニル-1,3-4アソール

3-ホルミル-7-キノリンカルボニトリルを実施例15(F)と同様に処理 し、表題化合物を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 36 (6H, d, J=6.9Hz), 3. 1 4 (1H, heptuplet, J=6.9Hz), 6. 93 (1H, s), 7. 55 (2H, m), 7. 80 (1H, d, J=8.4Hz), 7. 92 (1Hd,, J=8.4Hz), 8. 23 (1H, s), 8. 45 (1H, s), 9. 23 (1H, s).

(A) で得られた 3-[(E)-2-(4-4) プロピルー1, 3-4 アゾール-2-4ル)-1-4 アプロピルー1 アーキノリンカルポニトリルを実施例 <math>42(C) と同様に処理し、表題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) $\delta:1.29$ (6H, d, J=6.9Hz), 3.

13 (1H, heptuplet, J = 6.9 Hz), 7.33 (1H, s), 7.

69 (1 H, d, J = 15.5 Hz), 7.85 (1 H, d, J = 16 Hz), 8.

15 (1H, d, J=8.4Hz), 8.27 (1H, d, J=8.7Hz), 8.

69 (2H, m), 9. 40 (1H, s).

 $MS (ES-); m/z : 347 (M^+-1).$

実施例48:1-xチル-7-(E)-2-(4-7)プロピル-1, 3-4ア ソール-2-77ルボキシリックアシッド

3-[(E)-2-(4-フェニル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル]アニリン(特開昭62-142168)(650mg、2.7mmol)、エトキシメチレンマロン酸ジエチル(610mg)をトルエン(3mL)に溶解し、1時間加熱還流した。溶媒を減圧留去し、残留物にダウサムA(2mL)を加え、220℃で1時間加熱攪拌した。反応液を冷却後、2-プロパノールを加え、析出晶を濾取、2-プロパノールで洗浄し、淡褐色粉末として表題化合物(480mg、49%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃-CD₃OD) δ : 1. 36 (6H, d, J=6.8H z), 1. 41 (3H, t, J=7.3Hz), 3. 15 (1H, m), 4. 38 (2

H, q, J = 7.3 Hz), 7. 01 (1H, s), 7. 65 (2H, m), 8. 3 9 (1H, d, J = 9.3 Hz), 8. 61 (1H, s).

- (B) 1-x+y-7-(E)-2-(4-7) (B) 1-x+y-7-(E)-2-(4-7) (B) 1-x+y-7-(E)-2-(4-7) (B) 1-x+y-7-(E)-2-(4-7) (C) 1-x+y-7-(E)-2-(4-7) (C) 1-x+y-7-(E)-3-4 (C) 1-x+y-7-(E)-4 (C
- (A) で得られたエチル 7-[(E)-2-(4-イソプロビル-1,3-f チアゾールー2ーイル)ー1ーエテニル]-4- オキソー1、4- ジヒドロー3ーキノリンカルボキシレート($40\,\mathrm{mg}$ 、 $0.11\,\mathrm{mmo}$ 1)をTHF($1\,\mathrm{mL}$)ーDMF($1\,\mathrm{mL}$)に溶解し、水素化ナトリウム($60\,\%$ in oil、 $5\,\mathrm{mg}$ g)、ヨウ化エチル($500\,\mu\mathrm{L}$)を加え、 $80\,\%$ で1時間加熱攪拌した。溶媒を減圧留去し、残留物を酢酸エチルー1規定塩酸に分配し、有機層を飽和食塩水で洗浄した。硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、淡褐色粉末を得た。これをTHF($2\,\mathrm{mL}$)、メタノール($1\,\mathrm{mL}$)に溶解し、 $1\,\mathrm{規定}$ 水酸化ナトリウム水溶液($400\,\mu\mathrm{L}$)を加え $2\,\mathrm{時間}$ 加熱還流した。反応液を酢酸エチルー1規定塩酸に分配し、有機層を飽和食塩水で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、10:1、1:10 で精製し、白色粉末として表題化合物(1:1:115 mg、1:1:116 で得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 36 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 6 4 (3H, t, J=7.3Hz), 3. 16 (1H, m), 4. 42 (2H, q, J=7.3Hz), 6. 95 (1H, s), 7. 52 (2H, s), 7. 67 (1H, s), 7. 77 (1H, d, J=8.3Hz), 8. 55 (1H, d, J=8.3Hz), 8. 79 (1H, s).

FAB-MS; m/z: 369 (MH⁺)

実施例49:1-シクロプロビル-6, 7-ジフルオロ-4-オキソ-1, 4-

ジヒドロー3ーキノリンカルポキシリックアシッド

(A) エチル 1-シクロプロピルー6-フルオロー7-[(4-イソプロピルー1, 3-チアゾールー2-イル) メトキシ] <math>-4-オキソー1, 4-ジヒドロー3-キノリンカルボキシレート

(4-4)プロピルー1, 3-4アゾールー2ーイル)メタノール(特開平6-80654)(95 mg、0.60 mm o 1)をDMF(1.5 m1)に溶解し、18-000 mg、0.60 mm o 1)をDMF(1.5 m1)に溶解し、18-000 mg、170 mg)、水素化ナトリウム(95%、170 mg)を加え、窒素雰囲気下10分間攪拌した。エチル 1-00 mg)を加えて10分間攪拌した。エチル 1-00 mg)を加え、100 mg)を耐え、100 mg)を耐え、100 mg)を耐え、100 mg)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 08 (4H, m), 1. 31 (6H, d, J = 6. 8Hz), 1. 40 (3H, t, J=7. 3Hz), 3. 11 (1H, m), 3. 36 (1H, m), 4. 38 (2H, q, J=7. 3Hz), 5. 57 (2H, s), 6. 91 (1H, s), 7. 58 (1H, t, J=6. 8Hz), 8. 16 (1H, d, J=10. 2Hz), 8. 53 (1H, s).

- (B) 1-シクロプロピルー6, 7-ジフルオロー4-オキソー1, 4-ジヒドロー3-キノリンカルボキシリックアシッド
- (A) で得られたエチル 1-シクロプロビル-6-フルオロ-7-[(4-1) -1] (4) で得られたエチル 1-シクロプロビル-6-フルオロ-7-[(4-1) -1] (4) ストキシ1-4- オキソー1, 1-2 に 1-3 (4) エーオーオースート (40 mg、0.09 mmo1) を酢酸 (1 ml) 硫酸 (1 ml) に溶解し、130 でで11 時間攪拌した。反応液を酢酸エチルー氷水に分配し、有機層を飽和食塩水で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルクロマトグラフィー (ク

ロロホルムーメタノール、10:1、v/v)で精製し、白色粉末として表題化合物 (37 mg、99%) を得た。

¹H-NMR (CDCl₃-CD₃OD) δ : 1. 19 (2H, m), 1. 34 (6 H, d, J=7. 3Hz), 1. 47 (2H, m), 3. 14 (1H, m), 3. 6 9 (1H, m), 5. 63 (2H, s), 7. 12 (1H, s), 7. 86 (1H, t, J=6. 8Hz), 8. 10 (1H, d, J=10. 8Hz), 8. 84 (1 H, s).

 $FAB-MS; m/z: 403 (MH^{+})$

 $EI-MS; m/z: 404 (M^+)$

実施例50:1-シクロプロビルー6-フルオロー7-(2-キノリルメトキシ)
-4-オキソー1,4-ジヒドロー3-キノリンカルボキシリックアシッド
キノリン-2-メタノールを用い、実施例49と同様に処理し、表題化合物を
得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 0. 95 (2H, m), 1. 29 (2H, m), 3. 40 (1H, m), 5. 70 (2H, s), 7. 63 (1H, dd, J=7. 8, 7. 1Hz), 7. 73 (2H, m), 7. 81 (1H, dd, J=8. 3, 7. 1Hz), 7. 88 (1H, d, J=7. 8Hz), 8. 09 (1H, d, J=8. 3Hz), 8. 15 (1H, d, J=10. 8Hz), 8. 28 (1H, d, J=8. 1Hz), 8. 73 (1H, s).

実施例51:7-((E)-2-(4-4)プロピルー1,3-4アゾールー2-4イル)-1-4エテニル)-4-4キソー1,4-3ヒドロー2-4ノリンカルボキシリックアシッド

3-[(E)-2-(4-イソプロビル-1,3-frゾール-2-イル)-1ーエテニル] アニリン(245.0mg)のメタノール溶液(4m1)に、室温にてジメチル アセチレンジカルボキシレート(0.129m1)を加え、同温にて6時間攪拌した。さらにジメチル アセチレンジカルボキシレート(0.025m1)を加え、一晩攪拌した。溶媒を留去して得られた残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(ヘキサン:酢酸エチル=4:1、v/v)で精製し、ジエステル(362.8mg、93.6%)を黄色油状物として得た。得られたジエステル(360.0mg)にダウサムA(5m1)を加え、210℃にて3時間加熱攪拌した。反応液を冷却後、ヘキサンおよびジエチルエーテルを加え、析出した固形物をろ取し、メチル 7-((E)-2-(4-f))でにて3時間カキアゾールー2ーイル)-1ーエテニル)-4ーオキソー1、4ージヒドロー2ーキノリンカルボキシレート(98.2mg、29.7%)を褐色固形物として得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 35 (6H, d, J=7. 1Hz), 3. 1 4 (1H, quint, J=7. 1Hz), 4. 04 (1H, s), 6. 92 (1H, s), 6. 98 (1H, s), 7. 43 (2H, s), 7. 55 (1H, d, J=8. 6 Hz), 7. 74 (1H, s), 8. 30 (1H, d, J=8. 6Hz).

メチル 7-((E)-2-(4-4)) ロピルー1, 3-4 アゾールー2ーイル) -1-x テニル) -4-x キソー1, 4-3 ヒドロー2ーキノリンカルボキシレート (36.4 mg) のメタノール (1m1)-THF(2m1)-x(0.5 m1) 混合溶液に、室温にて1N 水酸化ナトリウム水溶液(0.123m1)を加え、同温にて5 時間攪拌した。さらに1N 水酸化ナトリウム水溶液(0.205m1)を加え、同温にて10 で開発性した。溶媒を留去後、水ならびに10 に

(0.328ml)を加え、析出した結晶をろ取、水洗、減圧乾燥し、7-((E)-2-(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル)-4-オキソー1,4-ジヒドロ-2-キノリンカルボキシリックアシッド(29.1mg、83.2%)を茶褐色固形物として得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 29 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 07 (1H, quint, J=6.8Hz), 6. 63 (1H, s), 7. 33 (1H, s), 7. 47 (1H, d, J=16.2Hz), 7. 57 (1H, d, J=16.2Hz), 7. 77 (1H, d, J=8.7HZ), 8. 00-8. 10 (2H, m).

 $FAB-MS; m/z: 341 (MH^+).$

元素分析 (C₁₈ H₁₆ N₂ O₃ S・0.75 H₂ Oとして):

計算值: C, 61.09; H, 4.98; N, 7.92.

実測値: C, 61.17; H, 4.91; N, 7.94.

実施例52:(3S)-9-7ルオロ-10-[(4-7)プロピル-1, 3-4アゾール-2-7ル)メトキシ]-3-メチル-7-オキソ-2, 3-ジヒドロ-7 H-[1,4] オキサジノ-[2,3,4-ij] キノリン-6-カルボキシリックアシッド

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 17 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 45 (3H, d, J=6.8Hz), 2.98 (1H, m), 4.40 (1H, d, J=10.5Hz), 4.63 (1H, d, J=10.5Hz), 4.94 (1H, m), 5.55 (2H, s), 7.33 (1H, s), 7.66 (1H, d, J=10.5Hz), 8.89 (1H, s).

 $EI-MS; m/z: 418 (M^+)$

実施例53:1-シクロプロピル-6-フルオロ-7-[(4-イソプロピル-1, 3-チアゾール-2-イル) メトキシ] -4-オキソ-1, 4-ジハイドロ[1, 8] ナフチリジン-3-カルボキシリックアシッド

エチル 1-シクロプロピルー6, 7-ジフルオロー4-オキソー1, 4-ジヒドロ[1,8]ナフチリジンー3ーカルボキシレートを実施例49と同様に処理し、表題化合物を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 02-1. 11 (2H, m), 1. 20-1. 28 (2H, m), 1. 32 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 05-3. 18 (1H, m), 3. 62-3. 72 (1H, m), 5. 91 (2H, s), 6. 95 (1H, s), 8. 35 (1H, d, J=8.8Hz), 8. 85 (1H, s), 1 4. 53 (1H, br).

 $EI/MS; m/z:403 (M^+).$

FAB/MS; m/z: 404 (MH⁺).

実施例5.4及び実施例5.5:1-エチル-7-((E) -2-(4-4-4ソプロビル -1, 3-チアゾール-2-4ル) -1-エテニル) -4-オキソ-1, 4-ジ ヒドロ-2-キノリンカルボキシリックアシッド、及び1-エチル-5-((E) -2-(4-4ソプロビル-1, 3-チアゾール-2-4ル) -1-エテニル) -4-オキソ-1, 4-ジヒドロ-2-キノリンカルボキシリックアシッド

3-[(E)-2-(4-7)] アニリン (98.3mg) のTHF 溶液 (3m1) に、室温にてジー tert-プチル ジカーボネート (100mg) ならびに飽和炭酸水素ナトリウム水溶液 (1m1) を加え、1時間攪拌した。一晩攪拌する間に、ジー tert-

(B) $tert-ブチル N-エチル-3-[(E)-2-(4-イソプロビル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル] フェニルカルバメート <math>tert-ブチル N-3-[(E)-2-(4-イソプロビル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル] フェニルカルバメート (126.1mg) のDMF溶液 (2m1) に、室温にて水素化ナトリウム (22.0mg)を加え、同温にて30分間攪拌した。次いでヨウ化エチル (58.6<math>\mu$ 1)を加え、同温にて1時間攪拌した。反応液に水ならびに酢酸エチルを加え、水ならびに飽和食塩水にて洗浄した。無水硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を留去して、tert-ブチル N-エチル-3-[(E)-2-(4-イソプロビル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル] フェニルカルバメート (143.0mg、定量)を淡黄色油状物として得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 1. 17 (3H, t, J=7. 1Hz), 1. 3 3 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 45 (9H, s), 3. 11 (1H, quint, J=6.8Hz), 3. 68 (3H, q, J=7.1Hz), 6. 81 (1H, s), 7. 14 (1H, br d, J=7.3Hz), 7. 25-7. 40 (5H, m). (C) N-x+y-3-[(E)-2-(4-4y)] -2-4y -2-4y -1-x+y -2-4y -1-x+y -2-4y

tertープチル N-xチルー3ー[(E)-2-(4-4)プロピルー1, 3ーチアゾールー2ーイル)ー1ーエテニル]フェニルカルバメート (143.0 mg)のメタノール溶液 (1 m1)に、室温にて4 N塩酸ージオキサン溶液 (1 m1)を加え、同温にて40分間攪拌した。溶媒を留去して得られた残留物に酢酸エチルおよび飽和炭酸水素ナトリウム水溶液に分配。水層を酢酸エチルにて抽出後、有機層を飽和食塩水にて洗浄した。無水硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を留去して、N-xチルー3ー[(E)-2-(4-4)プロピルー1, 3ーチアソールー2ーイル)ー1ーエテニル]アニリン (101.4 mg、定量)を黄色油状物として得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 28 (3H, t, J=7. 1Hz), 1. 3 3 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 11 (1H, quint, J=6.8Hz), 3. 19 (3H, q, J=7.1Hz), 6. 57 (1H, dd, J=8.0, 2.2 Hz), 6. 76 (1H, s), 6. 78 (1H, s), 6. 87 (1H, d, J=7.6Hz), 7. 17 (1H, t, J=8.0Hz), 7. 26 (1H, s), 7. 29 (1H, s).

(D) $\forall x \in \mathbb{Z}$ $1 - x \in \mathbb{Z}$ 1

N-xチル-3-[(E)-2-(4-4)プロピル-1, 3-4アゾール-2-4ル) -1-xテニル] アニリン (186.0 mg) のメタノール溶液 (4m1) に、室温にてジメチル アセチレンジカルボキシレート $(92.3 \mu 1)$

を加え、同温にて 2. 5時間攪拌した。溶媒を留去してジエステルを得た。得られたジエステル(92.5 mg)にピロリン酸(1 m 1)を加え、 $1 10 ^{\circ}$ にて1時間加熱攪拌した。反応液を冷却後、水を加え酢酸エチルにて抽出した。有機層を水および飽和食塩水にて洗浄した後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。溶媒を留去して得られた残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルム \rightarrow クロロホルム:メタノール=99:1、v/v)で精製し、メチル 1-x チル $-5-((E)-2-(4-1)^{\circ}$ ローエテール) -1 ーエテニル) -1 ーエテニル) -1 ーエテニル) -1 ルースキソー1,1 ージヒドロー2ーキノリンカルボキシレート(31.1 mg、36.4%)を黄色油状物として得た。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1. 33 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 5 4 (3H, t, J=7.1Hz), 3. 11 (1H, quint, J=6.8Hz), 3. 9 9 (3H, s), 4. 27 (2H, q, J=7.1Hz), 6. 55 (1H, s), 6. 80 (1H, s), 7. 10 (1H, dd, J=16.1, 0.7Hz), 7. 50-7. 55 (2H, m), 7. 66 (1H, dd, J=8.8, 7.3Hz), 8. 84 (1H, d, J=16.1Hz).

次いでメチル 1-xチルー7-((E)-2-(4-4)) 1-x 1-x

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 36 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 5 8 (3H, t, J=7.1Hz), 3. 15 (1H, quint, J=6.8Hz), 4. 00 (3H, s), 4. 31 (2H, q, J=7.1Hz), 6. 59 (1H, s), 6. 89 (1H, s), 7. 45 (1H, d, J=16.1Hz), 7. 50 (1 H, d, J=16.1Hz), 7. 59 (1H, br d, J=8.3Hz), 7. 61 (1H, br s), 8. 42 (1H, d, J=8.3Hz).

(E) 1-x+y-7-((E)-2-(4-4))

-2-イル)-1-エテニル)-4-オキソ-1,4-ジヒドロ-2-キノリンカルボキシリックアシッド

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ: 1. 29 (6 H, d, J=6.8 Hz), 1. 42 (3 H, t, J=7.1 Hz), 3. 08 (1 H, quint, J=6.8 Hz), 4. 40 (2 H, q, J=7.1 Hz), 6. 27 (1 H, s), 7. 32 (1 H, s), 7. 67 (1 H, d, J=16.4 Hz), 7. 77 (1 H, d, J=16. 4 Hz), 7. 84 (1 H, d, J=8.3 Hz), 8. 12 (1 H, s), 8. 1 5 (1 H, d, J=8.3 Hz).

FAB-MS; m/z: 369 (MH⁺).

元素分析 (C₂₀H₂₀N₂O₃S・1.33H₂Oとして):

計算值: C, 61.21; H, 5.82; N, 7.14.

実測値: C, 61.43; H, 5.86; N, 6.84.

(F) 1-xチルー5-((E)-2-(4-4)プロピルー1, 3-4アゾールー2-4ル) -1-xテニル) -4-4キソー1, 4-9ヒドロー2-4ノリンカルボキシリックアシッド

メチル 1-x + x

フリンカルボキシレート (64.4mg) のメタノール (2ml) - THF (1ml) - 水(0.5ml)混合溶液に、室温にて1N水酸化ナトリウム水溶液(0.253ml)を加え、同温にて1.5時間攪拌した。溶媒を留去後、1N塩酸(0.253ml)を加え、析出した結晶をろ取、水洗、減圧乾燥し、1-エチル-5-((E)-2-(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル)-4-オキソー1,4-ジヒドロ-2-キノリンカルボキシリックアシッド (29.9mg、48.2%)を茶褐色固形物として得た。

H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 27 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 39 (3H, t, J=7.1Hz), 3. 05 (1H, quint, J=6.8Hz), 4. 32 (2H, q, J=7.1Hz), 6. 27 (1H, s), 7. 13 (1H, d, J=16.1Hz), 7. 22 (1H, s), 7. 65 (1H, d, J=7.6Hz), 7. 77 (1H, dd, J=8.8, 7.6Hz), 7. 86 (1H, d, J=8.8Hz), 8. 84 (1H, d, J=16.1Hz).

 $FAB-MS; m/z: 369 (MH^+).$

元素分析 $(C_{20}H_{20}N_2O_3S\cdot 0.75H_2O$ として):

計算値:C,62.89;H,5.67;N,7.33.

実測値:C,63.07;H,5.68;N,7.12.

実施例 56:1-xチルー6-((4-1)プロピルー1,3-チアゾールー2-4ル) メトキシ) -4-オキソー1,4-ジヒドロー2-キノリンカルボキシリックアシッド

(A) (4-4)プロピルー1, 3-4アゾールー2ーイル) メチル (4-1)フェニル) エーテル

(4-4)プロピルー1、3-4アゾールー2ーイル)メタノール(473. 3 mg)、4-ニトロフェノール(460. 6 mg)、およびトリフェニルフォスフィン(945. 7 mg)のTHF溶液(25m1)に、窒素気流下-10℃にてジエチル アゾジカルポキシレート(0.569m1)を加え、室温にて7時

(4-4)プロピルー1、3-4アゾールー2ーイル)メチル(4-1トロフェニル)エーテル(775.7mg)のエタノール溶液(25ml)に塩化すず(II)二水和物(1.907g)を加え、3.5時間加熱還流した。溶媒を留去して得られた残留物に1N水酸化ナトリウム水溶液を加えpH9~10とし、クロロホルムにて抽出した。無水硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を留去して得られた残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルム: メタノール=99:1、v/v)で精製し、4-[(4-4)プロピルー1、3-4アゾールー2ーイル)メトキシ]アニリン(386.2mg、55.8%)を茶褐色油状物として得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 1. 31 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 1 0 (1H, quint, J=6.8Hz), 5. 26 (2H, s), 6. 64 (1H, d, J=9.0Hz), 6. 83 (1H, d, J=9.0Hz), 6. 87 (1H, d, J=0.7Hz). (C) $t e r t - 7 \neq N - 3 - [(4 - 4 + 7 + 7 + 1) + 3 - 4 + 7 + 1]$ 2 - 4 \(\mu\) \(\text{N} + \pm \) \(\text{J} - \pm \) \(\mu\)

(B) で合成した 4-[(4-(1))] で 1 で

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 31 (6H, d, J=6.8H), 1. 50 (9H, s), 3. 10 (1H, d quint, J=6.8, 0.7Hz), 5. 29 (2H, s), 6. 40-6. 50 (1H, m), 6. 88 (1H, d, J=0.7Hz), 6. 93 (2H, d, J=9.0Hz), 7. 27 (2H, br d, J=9.0Hz).

 $tert-ブチル N-3-[(4-イソプロピルー1,3-チアゾールー2-1ル) メトキシ] フェニルカルバメート (124.3 mg) のDMF溶液 (2 m1) に、室温にて水素化ナトリウム (21.4 mg) を加え、同温にて30分間攪拌した。次いでヨウ化エチル (57.1 <math>\mu$ 1) を加え、同温にて1時間攪拌した。反応液に水ならびに酢酸エチルを加え、水ならびに飽和食塩水にて洗浄した。無水硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を留去して、tert-ブチル N-

tert-ブチル N-x チル-4-[(4-イソプロビル-1,3-チアゾール-2-イル)メトキシ] フェニルカルバメート <math>(139.2mg) のメタノール溶液 (1m1) に、室温にて4N塩酸-ジオキサン溶液 (1m1) を加え、同温にて1時間攪拌した。溶媒を留去して得られた残留物を酢酸エチルおよび飽和炭酸水素ナトリウム水溶液に分配。水層を酢酸エチルにて抽出後、有機層を飽和食塩水にて洗浄した。無水硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を留去して、N-x エチルー4-[(4-4) プロビル-1,3-チアゾール-2-4ル)メトキシ]アニリン (85.8mg、87.0%) を無色油状物として得た。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 24 (3H, t, J=7. 1Hz), 1. 2 9 (6H, d, J=6. 8H), 3. 05-3. 15 (1H, m), 3. 10 (2 H, q, J=7. 1Hz), 5. 25 (2H, s), 6. 56 (2H, d, J=8. 8Hz), 6. 87 (1H, s), 6. 88 (2H, d, J=8. 8Hz).

(D) メチル 1-xチル-6-((4-7)プロピル-1, 3-チアソール-2 -7ル) メトキシ) -4-オキソ-1, 4-ジヒドロ-2-キノリンカルボキシレート

N-エチルー4-[(4-イソプロピルー1, 3-チアゾールー2-イル) メ

トキシ] アニリン (84.3 mg) のメタノール溶液 (2 m1) に、室温にてジメチル アセチレンジカルボキシレート (41.2 μ 1) を加え、同温にて 2時間攪拌した。溶媒を留去して得られたジエステルにピロリン酸 (2 m1) を加え、110℃にて1時間加熱攪拌した。反応液を冷却後、水を加え酢酸エチルにて抽出した。有機層を水および飽和食塩水にて洗浄した後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。溶媒を留去して得られた残留物をシリカゲルクロマトグラフィー (クロロホルム→クロロホルム:メタノール=98:2、v/v) で精製し、メチル1ーエチルー6ー ((4ーイソプロピルー1,3ーチアゾールー2ーイル)メトキシ)ー4ーオキソー1,4ージヒドロー2ーキノリンカルボキシレート (95.0 mg、80.6%) を淡黄色固形物として得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 33 (6H, d, J=6.8H), 1. 54 (3H, t, J=7.1Hz), 3. 11 (1H, d quint, J=6.8, 1.0Hz), 3. 99 (3H, s), 4. 30 (2H, q, J=7.1Hz), 5. 4 (2H, s), 6. 60 (1H, s), 6. 91 (1H, d, J=1.0Hz), 7. 45 (1H, dd, J=9.3, 3.2Hz), 7. 56 (1H, d, J=9.3Hz), 7. 97 (1H, d, J=3.2Hz).

(E) 1-x+y-6-((4-4)y-y-1)-1, 3-4y-y-y-1, 3-4y-y-1, 4-3y-1, 4-3y-1, 1-x+y-1, 1-x+y-1,

メチル 1-xチル-6-((4-7)プロピル-1, 3-4アゾール-2-4イル) メトキシ) -4-3キソ-1, 4-3ピドロ-2-4ノリンカルボキシレート (93.1 mg) のメタノール (1 m1) -T HF (1 m1) -x (0.5 m1) 混合溶液に、室温にて1N水酸化ナトリウム水溶液 (0.361 m1) を加え、同温にて1.5 時間攪拌した。溶媒を留去後、1N塩酸 (0.361 m1) を加え、析出した結晶をろ取、水洗、減圧乾燥し、1-xチル-6-((4-7)プロピル-1, 3-4アゾール-2-7ル) メトキシ) -4-3キソ-1, 4-7

ジヒドロー2ーキノリンカルボキシリックアシッド(64.2 mg、71.6%)を淡黄色固形物として得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 26 (6H, d, J=6.8H), 1. 38 (3H, t, J=7.1Hz), 3. 05 (1H, quint, J=6.8Hz), 4. 34 (2H, q, J=7.1Hz), 5. 51 (2H, s), 6. 25 (1H, s), 7. 31 (1H, d, J=1.0Hz), 7. 55 (1H, dd, J=9.3, 3.2Hz), 7. 73 (1H, d, J=3.2Hz), 7. 88 (1H, d, J=9.3Hz).

FAB-MS; m/z: 373 (MH⁺).

元素分析 (C₁₈H₂₀N₂O₄S・0.75H₂Oとして):

計算值: C, 59.13; H, 5.61; N, 7.26.

実測値: C, 58.86; H, 5.76; N, 6.99.

実施例 5.7:8-[(E)-2-(4-イソプロビル-1,3-チアゾール-2-4ル)-1-エテニル]-4-オキソー4H-ビリド<math>[1,2-a]ビリミジン-3-カルボキシリックアシッド

(A) エチル 8-[(E)-2-(4-4)] -2-4 -

実施例 21 (A) で得られた 4-[(E)-2-(4-7)] ロビルー1, 3-5 チアゾールー2ーイル) -1 ーエテニル] -2 ーアミノビリジン (100 mg、0.41 mm o1)、エトキシメチレンマロン酸ジエチル (300 μ L)をトルエン (3 m 1) 中、2 時間加熱還流した。溶媒を減圧留去し、残留物にプロビオン酸 (5 m 1)を加え、3 時間加熱還流した。溶媒を減圧留去し、残留物をシリカゲルクロマトグラフィー (クロロホルムーアセトン、10:1、v/v)で精製し、淡黄色粉末として表題化合物 (101 mg、67%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.36$ (6H, d, J=7.0Hz), 1.4

2 (3 H, t, J=7. 3 Hz), 3. 17 (1 H, m), 4. 43 (2 H, q, J=7. 3 Hz), 7. 02 (1 H, s), 7. 45 (1 H, d, J=15. 1 Hz), 7. 46 (1 H, m), 7. 59 (1 H, d, J=15. 1 Hz), 7. 73 (1 H, s), 9. 04 (1 H, s), 9. 20 (1 H, d, J=7. 3 Hz).

- (A) で得られたエチル 8-[(E)-2-(4-7)] ロビルー1, 3-5 チアゾールー2ーイル) -1-1 エテニル] -4-1 キャソー4 Hービリド [1, 2-1] ビリミジンー3ーカルボキシレート $(55\,\mathrm{mg}, 0.15\,\mathrm{mmol})$ に濃塩酸 $(3\,\mathrm{mL})$ 、酢酸 $(5\,\mathrm{mL})$ を加え、 $100\,\mathrm{Cc}$ で 1.5 時間加熱攪拌した。溶媒を減圧留去し、残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、10:1、v/v)で精製し、淡黄色粉末として表題化合物 $(22\,\mathrm{mg}, 43\%)$ を得た。

¹H-NMR (CD₃OD) δ : 1. 37 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 1 8 (1H, m), 7. 19 (1H, s), 7. 57 (2H, m), 7. 78 (1H, d, J=16.1Hz), 7. 84 (1H, d, J=6.6Hz), 7. 92 (1H, s), 9. 14 (1H, s), 9. 23 (1H, d, J=6.8Hz). FAB-MS; m/z: 342 (MH⁺).

実施例58:9-[(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)メトキシ]-4-オキソ-4H-ピリド<math>[1,2-a]ピリミジン-3-カルポキシリックアシッド

1.84mmol)をDMF (10ml) に溶解し、エチル 9-ヒドロキシー 4-オキソー4H-ビリド[1,2-a]ビリミジン-3-カルボキシレート(へ ルメツら、Synthesis、1984、152) (391mg、1.67mm ol) を加え、更に炭酸カリウム (346 mg、2.51 mm ol) およびヨウ 化カリウム (277mg、1.57mmol) を加えて、約110℃にて6時間 加熱攪拌した。反応液に水を加え析出物を濾取、水洗後、これを一度クロロホル ムに溶解後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去した。残渣をシリカゲ ルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム→クロロホルム:メタノール=50: 1、 v/v) にて精製し、淡褐色固体として表題化合物 (43 mg、7%)を得 た。一方、濾液の溶媒を溜去し、残渣にクロロホルムを加えて、水および飽和食 塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去した。残渣をシリ カゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホルム→クロロホルム:メタノール= 50:1、v/v)および分取用シリカゲル薄層クロマトグラフィー(クロロホ 物 (324mg、52%) を得た。合わせて表題化合物 (367mg、59%) を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.31$ (6H, d, J=6.8Hz), 1.4 2 (3H, t, J=7.1Hz), 3.09-3.18 (1H, m), 4.43 (2 H, q, J=7.1Hz), 5.66 (2H, s), 6.96 (1H, s), 7.1 9 (1H, t, J=7.6Hz), 7.59 (1H, dd, J=7.8, 1.2Hz), 8.91 (1H, dd, J=7.1, 1.2Hz), 9.08 (1H, s).

- - (A) で得られたエチル 9 [(4 1) 1] 1 (3 チアゾール 2)

ーイル)メトキシ] - 4 - オキソー4 H - ビリド [1, 2 - a] ビリミジンー3 - カルボキシレート(63 mg、0.17 mm o 1)を THF(3 ml)に溶解し、1%水酸化ナトリウム水溶液(2.7 ml、0.68 mm o 1)を滴下し、室温で1時間攪拌した。1規定塩酸水溶液(0.7 ml、0.70 mm o 1)および水を加え、酢酸エチル抽出、飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去した。残渣にヘキサンおよびエーテルを加え、粉末状として滤取、ヘキサンより洗浄して、淡橙色粉末として表題化合物(39 mg、67%)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 31 (6H, d, J=6. 9Hz), 3. 0 7-3. 18 (1H, m), 5. 70 (2H, s), 6. 97 (1H, s), 7. 3 7 (1H, t, J=7. 6Hz), 7. 76 (1H, d, J=7. 8Hz), 8. 87 (1H, d, J=7. 1Hz), 9. 32 (1H, s).

 $EI/MS; m/z:345 (M^+).$

FAB/MS; m/z: 346 (MH⁺).

実施例59:8-[(E)-2-(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-4ル)-1-エテニル]-3-(1H-1,2,3,4-テトラゾール-5-イル)-4H-ピリド<math>[1,2-a]ピリミジン-4-オン

(4-[(E)-2-(4-4)] (4-1) (4-4) (4-1) (

た。溶媒を減圧留去し、残留物をシリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルムーアセトン、10:1、v/v)で精製し、淡黄色粉末として表題化合物(256 mg、86%)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 36 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 1 7 (1H, m), 3. 79 (3H, s), 5. 81 (2H, s), 6. 89 (2H, d, J=8.5Hz), 7. 00 (1H, s), 7. 43 (4H, m), 7. 58 (1H, d, J=16.1Hz), 7. 74 (1H, s), 9. 21 (2H, m).

(B) $8 - [(E) - 2 - (4 - 4 \gamma \gamma \tau \tau \nu \nu - 1, 3 - 4 \gamma \gamma \nu \nu - 2 - 4 \gamma \nu) - 1 - 4 \gamma \nu \nu - 1 - 2 - 4 \gamma \nu \nu - 1 - 2 - 4 \gamma \nu \nu - 2 - 4 \gamma \nu - 2 \gamma$

¹H-NMR (CD₃OD) δ : 1. 37 (6H, d, J=7. 1Hz), 3. 1 8 (1H, m), 7. 16 (1H, s), 7. 58 (1H, m), 7. 75 (1H, d, J=16. 1Hz), 7. 77 (1H, m), 7. 89 (1H, d, J=1. 7Hz), 9. 26 (1H, d, J=7. 6Hz), 9. 34 (1H, s). FAB-MS; m/z: 366 (MH⁺).

 実施例 $2 \cdot 2 \cdot (C)$ で得られた 4 - [(4 - 4) プロピルー1, 3 - 4) アゾールー <math>2 - 4 (2 - 4 (4 - 4) メトキシ] - 2 - 2 (4 - 4) ど同様に処理し、表題化合物を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 33 (6H, d, J=6. 9Hz), 3. 1 0-3. 18 (1H, m), 3. 79 (3H, s), 5. 50 (2H, s), 5. 7 9 (2H, s), 6. 88 (2H, d, J=8. 7Hz), 6. 97 (1H, d, J=0. 7Hz), 7. 02 (1H, dd, J=7. 8, 2. 7Hz), 7. 18 (1H, d, J=2. 7Hz), 7. 40 (2H, d, J=8. 7Hz), 9. 1 1 (1H, s), 9. 17 (1H, d, J=7. 8Hz).

(B) $8 - [(4-4)7 \Box U U - 1, 3-47 U - U - 2-4 U) \times [1 - 3 - (2 H - 1, 2, 3, 4-7 + 5 U - U - 5 - 4 U) - 4 H - U | F [1, 2-a] U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U | S = 2 U$

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 27 (6H, d, J=7. 1Hz), 3. 02-3. 12 (1H, m), 5. 74 (2H, s), 7. 37 (1H, dd, J=7. 8, 2. 7Hz), 7. 41 (1H, d, J=0. 7Hz), 7. 50 (1H, d, J=2. 7Hz), 9. 07 (1H, s), 9. 12 (1H, d, J=7. 8Hz).

 $EI-MS; m/z: 369 (M^+).$

FAB-MS; m/z: 370 (MH⁺).

実施例 61:8-[2-(4-4)7 ロビル-1,3-4 Tゾール-2-4 ル)エチル] -3-(2H-1,2,3,4-7 トラゾール-5-4 ル)-4H-ビリド[1,2-a] ビリミジン-4-オン

(A) tert-7+n N-4-[2-(4-4)7-1]-1, 3-4-7-1 <math>-n-2-4 -n-2-4 -n

tertーブチル N-(4-x+y)-2-ty N-(3-ty) N

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 29 (6H, d, J=6.9Hz), 1. 5 3 (9H, s), 3. 02-3. 20 (1H, m), 3. 05-3. 13 (2H, m), 3. 27-3. 34 (2H, m), 6. 70 (1H, s), 6. 78-6. 8 2 (1H, m), 7. 87 (1H, brs), 7. 93 (1H, brs), 8. 13 (1H, d, J=5. 1Hz).

(B) 4-[2-(4-7)7 ロビル-1, 3-7 アゾール-2-7 ル) エチル] -2-ビリジンアミン

(A)で得られた tert-ブチル N-4-[2-(4-4)] アーカー N-4-[2-(4-4)]

3-チアゾール-2-イル) エチル] -2-ビリジルカルバメートを、実施例2 2(C) と同様に処理し、表題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) $\delta:1.29$ (6H, d, J=6.8Hz), 2.9 8-3.01 (2H, m), 3.01-3.07 (1H, m), 3.11-3.1 5 (2H, m), 4.40 (2H, brs), 6.36 (1H, s), 6.50-6. 52 (1H, m), 6.71 (1H, s), 7.96 (1H, d, J=5.1Hz).

- (B) で得られた4-[2-(4-4)] アロビルー1, 3-4 アゾールー2-4 イル) エチル]-2-1 ビリジンアミンを実施例59 (A) と同様に処理し、表題 化合物を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.28$ (6 H, d, J=6.8 Hz), 3.0 0-3.10 (1 H, m), 3.26-3.35 (2 H, m), 3.35-3.4 3 (2 H, m), 3.79 (3 H, s), 5.80 (2 H, s), 6.73 (1 H, d, J=1.0 Hz), 6.88 (2 H, d, J=8.8 Hz), 7.14 (1 H, dd, J=7.3, 1.8 Hz), 7.41 (2 H, d, J=8.8 Hz), 7. 57 (1 H, s), 8.11 (1 H, d, J=5.1 Hz), 9.18 (1 H, s).

- (D) $8 [2 (4 4)7 \Box U U 1, 3 4 P V U 2 4 U) x + V]$ - 3 - (2 H - 1, 2, 3, 4 - 7 + 5 V - U - 5 - 4 U) - 4 H - U V F [1, 2 - a] U V S V - 4 - 4 V
- (C) で得られた8-[2-(4-イソプロピルー1,3-チアゾールー2-イル) エチル] -3-[2-(4-メトキシベンジル) -2H-1,2,3,4 -テトラゾールー5-イル] -4H-ピリド[1,2-a] ピリミジン-4-オンを実施例59(B) と同様に処理し、表題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₈) $\delta:1.20$ (6H, d, J=6.9Hz), 2.92-3.02 (1H, m), 3.30 (2H, t, J=7.1Hz), 3.43 (2H, t, J=7.1Hz), 7.08 (1H, d, J=0.7Hz), 7.57 (1H, dd, J=6.9, 0.7Hz), 7.77 (1H, s), 9.05-9.20 (2H, m).

 $EI-MS; m/z: 367 (M^+).$

FAB-MS; m/z: 368 (MH⁺).

(A) メチル 4-2-[(tert-プトキシカルボニル) アミノ] <math>-4-ピリ ジルプタノエート

tertープチル N-(4-メチルー2-ビリジル)カルバメート(2.04g、9.80mmol)をTHF(50ml)に溶解し、窒素気流下-78 $^{\circ}$ にて1.50規定n-プチルリチウムへキサン溶液(16.3ml、24.5mmol)を5分間かけて滴下した。室温まで昇温し、30分間攪拌後、再び-78 $^{\circ}$ に冷却し、メチル 3-プロモプロピオネート(3.21ml、29.4mmol)を滴下し、同温で30分間攪拌した。反応液に水を加え、室温まで昇温後、酢酸エチル抽出、飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム→クロロホルム:酢酸エチル)にて精製し、無色油状物と固体の混合物として表題化合物(1.10g、38.2%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.53$ (9H, s), 1.93-2.05 (2H, m), 2.34 (2H, t, J=7.5Hz), 2.65 (2H, t, J=7.7Hz), 3.67 (3H, s), 6.79 (1H, dd, J=5.1, 1.2Hz), 7.81 (1H, brs), 8.11 (1H, brs), 8.15 (1H, d,

J = 5 . 1 H z).

(B) 4-2-[(tert-プトキシカルポニル) アミノ] <math>-4-ピリジルプタ ノイックアシッド

(A)で得られたメチル 4-2-[(tert-ブトキシカルボニル)アミノ] -4-ビリジルブタノエートを実施例11(B)と同様に処理し、表題化合物を得た。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 54 (9H, s), 1. 97-2. 06 (2H, m), 2. 39 (2H, t, J=7. 1Hz), 2. 70 (2H, t, J=7. 6Hz), 6. 82 (1H, dd, J=5. 4, 1. 5Hz), 7. 87 (1H, brs), 8. 00 (1H, d, J=5. 4Hz), 8. 32 (1H, brs).

- (C) tertープチル N-[4-(4-アミノ-4-オキソプチル)-2-ビリジル] カルパメート
- (B) で得られた $4-2-[(tert-ブトキシカルボニル)アミノ]-4-ヒリジルブタノイックアシッド (0.38g、1.36 mmol)をTHF (20ml)に溶解し、トリエチルアミン (189.1<math>\mu$ l、1.36 mmol)を滴下し、氷冷下エチル クロロホルメート (129.6 μ l、1.36 mmol)を滴下し、同温で15分間攪拌した。濃アンモニア水 (28%、10ml)のTHF (10ml)溶液を滴下し、同温で15分間攪拌した。THFを溜去後、残渣に少量の水を加え、クロロホルム抽出、飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を溜去して、無色固体として表題化合物 (0.46g、定量的)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.53$ (9H, s), 1.97-2.07 (2H, m), 2.23 (2H, t, J=7.5Hz), 2.67 (2H, t, J=7.5Hz), 5.31-5.47 (1H, brs), 5.47-5.60 (1H, brs), 6.81 (1H, d, J=5.1Hz), 7.78 (1H, brs), 7.

80 (1H, brs), 8. 14 (1H, d, J=5. 1Hz).

- (D) tertープチル N-[4-(4-r)] 4-fオキソプチル) -2-ピリジル] カルバメート
- (C) で得られた tertープチル N-[4-(4-アミノー4-オキソプチル) 2-ビリジル] カルバメートを実施例 <math>11(D) と同様に処理し、表題化合物を得た。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 52 (9H, s), 2. 13-2. 22 (2H, m), 2. 62 (2H, t, J=7. 3Hz), 2. 69 (2H, t, J=7. 3Hz), 6. 82 (1H, d, J=5. 1Hz), 6. 25-7. 47 (3H, m), 7. 72 (1H, brs), 8. 13 (1H, d, J=5. 1Hz).

- (E) tert-ブチル N-4-[3-(4-4)]-イソプロピルー1, 3-4-デゾールー2-イル) プロピル] -2-ピリジルカルパメート
- (D) で得られた tertーブチル N-[4-(4-r)] N-[4-r] N

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 29 (6H, d, J=6.9Hz), 1. 5 4 (9H, s), 2. 08-2. 20 (2H, m), 2. 71 (2H, t, J=7. 7Hz), 3. 01 (2H, t, J=7.7Hz), 3. 02-3. 12 (1H, m), 6. 71 (1H, d, J=1.0Hz), 6. 80 (1H, dd, J=5. 1, 1. 2Hz), 7. 85 (1H, brs), 8. 19 (1H, d, J=5.1Hz), 8. 89 (1H, brs).

(F) 4-[3-(4-7)] (F) 4-[3-(4-7)] (F) 4-[3-(4-7)] (F) 1-2-(4-7) (F) 1

(E)で得られた tertープチル N-4-[3-(4-4)] N-4-[3

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 30 (6H, d, J=6.9Hz), 2. 03-2. 18 (2H, m), 2. 60 (2H, t, J=7.7Hz), 3. 00 (2H, t, J=7.6Hz), 3. 00-3. 12 (1H, m), 4. 41 (2 H, brs), 6. 35 (1H, s), 6. 51 (1H, d, J=5.1Hz), 6. 72 (1H, brs), 7. 95 (1H, d, J=5.1Hz).

- (G) $8 [3 (4 4)7 \Box U U 1, 3 4 \Box U 2 4 U) \Box U$ $U - 3 - [2 - (4 - 4) + 4 \Box U) - 2 \Box U - 1, 2, 3, 4 - 5 - 5 \Box U$ $U - 4 \Box U - 4 \Box U - 4 \Box U$
- (F) で得られた4 [3-(4-4)プロピル-1, 3-4アゾール-2-4 イル) プロピル] -2-ピリジンアミンを実施例59(A) と同様に処理し、表題化合物を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 30 (6H, d, J=7. 1Hz), 2. 2 0-2. 30 (2H, m), 2. 91 (2H, t, J=7. 7Hz), 2. 98-3. 08 (1H, m), 3. 09 (2H, t, J=7. 4Hz), 3. 79 (3H, s), 5. 81 (2H, s), 6. 74 (1H, s), 6. 89 (2H, d, J=8. 8Hz), 7. 17 (1H, dd, J=7. 1, 1. 8Hz), 7. 42 (2H, d, J=8. 8Hz), 7. 59 (1H, brs), 9. 20 (1H, d, J=7. 1Hz), 9. 20 (1H, s).

(H) $8 - [3 - (4 - 4)7 \Box U U - 1, 3 - 4 \Box U - 2 - 4 U) \Box U U$

[1, 2-a] ピリミジン-4-オン

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 22 (6H, d, J=7. 1Hz), 2. 10-2. 20 (2H, m), 2. 90-3. 08 (5H, m), 7. 08 (1H, s), 7. 51 (1H, d, J=7. 1Hz), 7. 73 (1H, brs), 9. 0 8 (1H, s), 9. 08-9. 17 (1H, m).

 $EI-MS; m/z: 381 (M^+).$

FAB-MS; m/z: 382 (MH⁺).

実施例 63:8-[(4-4)7 ロ ヒル-1,3-4 ア ソール-2-4 ル) カルボ ニル] <math>-3-(2H-1,2,3,4-7 ト ラ ゾール-5-4 ル) -4H- ヒ リ ト [1,2-a] ビリミジン-4-オン

tertーブチル N-(4-メチル-2-ビリジル) カルバメート (3.08g, 14.8mmol) をTHF(80mL) に溶解、アルゴン雰囲気下、-78%にてn-ブチルリチウム (1.5M%+1) を滴下した後、反応液を室温まで昇温し、30%間室温にて攪拌した。再U-7.8%に冷却し、クロロ蟻酸エチル (1.42ml) のU のU の U の U に溶解を変化で U に溶液を U の U に U

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 27 (3H, t, J=7. 1Hz), 1. 5 4 (9H, s), 3. 61 (2H, s), 4. 17 (2H, q, J=7. 1Hz), 6. 91 (1H, dd, J=5. 1, 1. 5Hz), 7. 91 (1H, s), 8. 22 (1H, d, J=5. 1Hz), 8. 49 (1H, brs).

- (A) で得られたエチル 2-(2-(tert-7)+2)カルボニル) アミノ) -4-ピリジルアセテート $(550\,\text{mg},\ 1.96\,\text{mmol})$ を $THF(5\,\text{mL})$ に溶解し、28%アンモニア水 $(10\,\text{mL})$ を加え、室温にて6日攪拌した。析出物を濾取、乾燥し、表題化合物 $(130\,\text{mg})$ を得た。また、濾液をクロロホルムで抽出し、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を留去し、 $250\,\text{mg}$ の表題化合物を得た。(合計収量 $350\,\text{mg}$ 、71%)

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 1. 53 (9H, s), 3. 57 (2H, s), 6. 94 (1H, dd, J=5. 1, 1. 5Hz), 7. 61 (1H, s), 7. 90 (1H, s), 8. 21 (1H, d, J=5. 1Hz).

- (C) tert-ブチル N-[4-(2-アミノ-2-チオキソエチル)-2-ピリジル] カルパメート
- (B) で得られた t e r t プチル N— (4 (2 r z) 2 z + y z チル) 2 z + y z かんかを得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 54 (9H, s), 3. 38-3. 11 (2 H, m), 3. 99 (2H, s), 7. 10 (1H, dd, J=5. 1, 0. 7H z), 7. 32 (1H, brs), 7. 83 (1H, brs), 8. 15 (1H, d, J=5. 1Hz).

- (D) (2-Pミノ-4-ビリジル)(4-イソプロピル-1, 3-チアゾール-2-イル) メタノン
- (C) で得られた tert-ブチル N-[4-(2-アミノ-2-チオキソエチル) -2-ビリジル] カルバメート (0.37g、1.38mmol) をエタノール (10m1) に懸濁し、1-プロモ-3-メチル-2-プタノン <math>(0.1)23g、1.38mmol) を加え、1時間加熱還流した。TLC上、原料が残 存していたため、1-プロモ-3-メチル-2-プタノン(0.23g、1.38mmol) を追加し、更に1時間加熱還流した。溶媒を溜去後、残渣に飽和炭 酸水索ナトリウム水溶液を加えて、クロロホルム抽出、飽和食塩水にて洗浄後、 無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去した。残渣をプレパラティブTLC (クロロホルム:メタノール=30:1、v/v) にて精製し、淡橙色油状物と して、tertープチル Nー4ー[(4ーイソプロビルー1,3ーチアゾールー 2-イル) カルボニル] -2-ビリジルカルパメート (94.8mg) および淡 橙色油状物として、表題化合物(71.9mg、21.0%)を得た。 tert-ブチル N-4-[(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル) カル ポニル] -2-ビリジルカルバメート(94.8mg) は塩化メチレン(2m1) に溶解し、氷冷下トリフルオロ酢酸 (2ml)を滴下し室温で1時間攪拌した。 溶媒を溜去後、残渣に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、クロロホルム抽出、 飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去して、表題 化合物 (68.8mg) を得た。(合計収量、140.7mg、41.1%) $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.37$ (6H, d, J=6.9Hz), 3.1 7-3. 28 (1H, m), 4. 74 (2H, brs), 7. 33 (1H, d, J = 0.7 Hz), 7. 51 (1H, brs), 7. 60 (1H, dd, J=5. 3, 1. 3 Hz), 8. 25 (1 H, dd, J = 5. 3, 0. 6 Hz).
- (E) 8 [(4-4)7 ロビル-1, 3-4 アゾール-2-4 ル) カルボニル] -3 [2 (4-メトキシベンジル) -2 <math>H-1, 2, 3, 4-7トラゾール

PCT/JP00/07565

WO 01/30757

- $-5-7\mu$] -4H-UJF[1, 2-a]UJSYY-4-xY
- (D) で得られた $(2-P \le J-4-U \cup J \cup V)$ $(4-J \cup U \cup U \cup U \cup U)$ $(4-J \cup U \cup U)$ $(4-J \cup U)$

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 41 (6H, d, J=7. 1Hz), 3. 2 4-3. 32 (1H, m), 3. 80 (3H, s), 5. 84 (2H, s), 6. 9 0 (2H, d, J=8. 8Hz), 7. 43 (2H, d, J=8. 8Hz), 7. 46 (1H, s), 8. 06 (1H, dd, J=7. 6, 1. 7Hz), 9. 17 (1H, d, J=1. 7Hz), 9. 34 (1H, d, J=7. 6Hz), 9. 3 4 (1H, s).

- (F) 8 [(4-4)プロピル-1, 3-4アゾール-2-4ル) カルボニル]-3-(2H-1, 2, 3, 4-テトラゾール-5-4ル) -4H-ピリド[1, 2-a] ピリミジン-4-オン

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 36 (6H, d, J=6.9Hz), 3. 20-3.30 (1H, m), 7.89-7.96 (1H, m), 8.03 (1H, s), 8.98-9.02 (1H, m), 9.02-9.11 (1H, m), 9.1 7-9.23 (1H, m).

 $EI-MS; m/z: 367 (M^+).$

実施例 64:8-2-[4-(tert-ブチル)-1,3-チアゾール-2-4ル] エチル-3-(2H-1,2,3,4-テトラゾール-5-4ル)-4H -ビリド [1,2-a] ビリミジン-4-オン

(A) tertープチル N-(4-2-[4-(tert-ブチル)-1,3]ーチアゾール-2-イル] エチル-2-ビリジル) カルパメート

tertープチル N-(4-メチル-2-ビリジル) カルバメート (1.74g) 8.35 mmol)をTHF (50ml) に溶解し、-78%にて1.63規定n-ブチルリチウムへキサン溶液 (12.8ml) 20.9 mmol)を10分間かけて滴下した。室温まで昇温し、30分間攪拌後、再ぴー78%に冷却し、2-(プロモメチル)-4-(tert-ブチル)-1,3-チアゾール (2.94g)12.6 mmol)のTHF (10ml)溶液を10分間かけて滴下し、同温で30分間攪拌した。反応液に水を加え、室温まで昇温後、酢酸エチル抽出、飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を溜去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホルム) にて精製し、淡黄色固体として表題化合物 (1.90g) 62.9%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.33$ (9H, s), 1.53 (9H, s), 3. 10 (2H, t, J=7.9Hz), 3.30 (2H, t, J=7.9Hz), 6. 71 (1H, d, J=0.5Hz), 6.80 (1H, d, J=5.1Hz), 7. 87 (1H, brs), 8.12 (1H, brs), 8.14 (1H, d, J=5.1Hz).

- (B) 4-2-[4-(tert-ブチル)-1,3-チアゾール-2-イル] エチルー2ーピリジンアミン
- (A) で得られた tertープチル N-(4-2-[4-(tert-プチル)-1,3-チアゾール-2-イル] エチルー2-ピリジル) カルバメートを実施例22(C) と同様に処理し、表題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 1. 33 (9H, s), 2. 98 (2H, t, J = 7. 8Hz), 3. 26 (2H, t, J=7. 8Hz), 4. 47 (2H, br s), 6. 36 (1H, s), 6. 51 (1H, dd, J=5. 1, 0. 5Hz), 6. 72 (1H, s), 7. 95 (1H, d, J=5. 4Hz).

- (C) 8-2-[4-(tert-7fn)-1, 3-fry-n-2-4n] xfn-3-[2-(4-x+f)+2n]-2H-1, 2, 3, 4-f-5y-n-5-4n]-4H-2y+[1, 2-a]
- (B) で得られた 4-2-[4-(tert-ブチル)-1,3-チアソール -2-イル] エチルー 2-ビリジンアミンを実施例 59(A) と同様に処理し、表題化合物を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 30 (9H, s), 3. 32 (2H, t, J = 7. 1Hz), 3. 41 (2H, t, J=7. 1Hz), 3. 78 (3H, s), 5. 80 (2H, s), 6. 73 (1H, s), 6. 88 (2H, d, J=8. 7 Hz), 7. 15 (1H, dd, J=7. 3, 1. 7Hz), 7. 41 (2H, d, J=8. 7Hz), 7. 58 (1H, brs), 9. 16 (1H, d, J=7. 3 Hz), 9. 18 (1H, s).

- (D) 8-2-[4-(tert-ブチル)-1, 3-チアゾール-2-イル]エチル-3-(2H-1, 2, 3, 4-テトラゾール-5-イル) -4H-ビリド [1, 2-a] ビリミジン-4-オン
- (C) で得られた 8-2-[4-(tert-ブチル)-1,3-チアゾール -2-イル] エチルー 3-[2-(4-メトキシベンジル)-2H-1,2,3,4-テトラゾール-5-イル]-4H-ビリド[1,2-a] ビリミジンー4-オンを実施例 <math>59(B) と同様に処理し、表題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) $\delta:1.23$ (9H, s), 3.30 (2H, t, J=7.1Hz), 3.43 (2H, t, J=7.1Hz), 7.07 (1H, s), 7.54 (1H, d, J=6.9Hz), 7.73 (1H, brs), 9.04 (1H, s), 9.09 (1H, brd, J=5.4Hz).

 $EI-MS; m/z:381 (M^+).$

 $FAB-MS; m/z: 382 (MH^{+}).$

実施例 65:(E)-3-(2-ヒドロキシ-8-[2-(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル]-4H-ピリド <math>[1,2-a]ピリミジン-4-オン-3-イル)-2-プロペノイックアシッド

(A) 2-ヒドロキシ-8-[2-(4-イソプロピルー1, 3-チアゾールー2-イル) -1-エテニル] -4 H-ピリド [1, 2-a] ピリミジンー<math>4-オン

4-[2-(4-7)プロピルー1、3-7アゾールー2ーイル)ー1ーエテニル] -2-7ミノピリジン(1. 15g、4. 65mmol)とジ(2、4、6-トリクロロフェニル) マロネート(2. 2g、4. 75mmol)をキシレン(6mL)中で1時間加熱還流後、シリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、20:1、v/v)で精製し、白色粉末として表題化合物(900mg、61%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.29$ (6H, d, J=6.9Hz), 3.0 6 (1H, m), 3.34 (2H, m), 3.39 (2H, m), 5.33 (1H, s), 6.73 (1H, s), 7.09 (1H, dd, J=7.1, 1.7Hz), 7.38 (1H, s), 9.01 (1H, d, J=7.1Hz).

(B) $tert-7\pi\nu$ (E) $-3-(2-t^2+2)-8-[2-(4-t^2+2)]$ y7ptu-1, $3-\pi yy-u-2-tu$) $-1-x\pi yu-1$ -4H-tu

オキザリルクロリド (100μ L) を塩化メチレン (5mL) に溶解し、氷冷下、DMF (155μ L) を加え、15分間攪拌した。(A) で得られた 2-ヒドロキシ-8-[2-(4-イソプロピル-1, 3-チアゾール-2-イル) -1-エテニル] -4 H-ピリド [1, 2-a] ピリミジン-4-オン (95 mg、0.30 mm o1) を粉末のまま加え、室温にて 3 時間攪拌した。反応液を飽和重曹水で中和し、酢酸エチルで抽出、飽和食塩水で洗浄、硫酸マグネシウムで乾

燥後、溶媒を減圧留去し、残留物を分取用薄層クロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、93:7、v/v)で精製し、2-ヒドロキシー8-[2-(4-1)] (4-1) (1-

¹H-NMR (CDCl₃-CD₃OD) δ : 1. 28 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 51 (9H, s), 3. 05 (1H, m), 3. 22 (2H, m), 3. 42 (2H, m), 6. 81 (1H, s), 6. 97 (1H, d, J=15.9Hz), 7. 23 (1H, s), 7. 27 (1H, dd, J=7.1, 1.7Hz), 7. 95 (1H, d, J=15.9Hz), 9. 01 (1H, d, J=7.1Hz).

¹H-NMR (CDCl₃-CD₃OD) δ : 1. 28 (6H, d, J=6.8H z), 3. 06 (1H, m), 3. 33 (2H, m), 3. 41 (2H, m), 6.

82 (1H, s), 7. 03 (1H, d, J=15. 9Hz), 7. 23 (2H, m) 8. 06 (1H, d, J=15. 9Hz), 9. 01 (1H, d, J=7. 1Hz).

実施例 66:2-ヒドロキシ-8-[2-(4-イソプロピル-1, 3-チアゾール-2-イル) -1-エテニル] -3-[(1H-1, 2, 3, 4-テトラゾール-5-イルイミノ) メチル] -4H-ピリド[1, 2-a] ピリミジン-4-オン

実施例 65(B) で得た 2-Lドロキシ-8-[2-(4-L)プロピル-1, 3-Fアゾール-2-Lル) -1-L テニル] -4 H-ピリド [1,2-a] ピリミジン-4-オン-3-カルボアルデヒド (50mg)、5-アミノテトラゾール (50mg) をメタノール (10mL) に懸濁し、9 時間加熱還流した。溶媒を減圧留去後、残留物を分取用薄層クロマトグラフィー(クロロホルム-メタノール、9:1、v/v) で精製し、黄色粉末として表題化合物 (40mg)、67%、E, Z混合物)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃-CD₃OD) δ : 1. 29 (6H, m), 3. 08 (1 H, m), 3. 13 (2H, m), 3. 35 (2H, m), 3. 85 (1H, s), 6. 79 (1H, s), 6. 92 (1H, m), 8. 1-8. 4 (total 2 H, m), 8. 96, 9. 18 (total 1H, each s).

実施例 67:2-ヒドロキシ-8-[2-(4-イソプロビル-1, 3-チアソール-2-イル) -1-エテニル] -3-[(1H-1, 2, 3, 4-テトラゾール-5-イルイミノ) メチル] -4H-ビリド[1, 2-a] ビリミジン-4-オン

実施例 65(B) で得た 2-ヒドロキシ-8-[2-(4-イソプロピル-1, 3-チアゾール-2-イル) -1-エテニル] -4 H-ピリド [1, 2-a] ピリミジン-4-オン-3-カルボアルデヒド (500 m g, 1.46 m m o 1)、シアノメチルトリフェニルフォスフォラン (660 m g) を T H F (15 m L) に溶解し、30 分間攪拌した。溶媒を減圧留去し、残留物に塩化メチレン、エーテルを加え、析出固体を濾取、乾燥し、表題化合物(255 m g、48%)を黄色固体として得た。

¹H-NMR (CDCl₃-CD₃OD) δ : 1. 28 (6H, d, J=6.8Hz), 3. 06 (1H, m), 3. 32 (2H, m), 3. 41 (2H, m), 6. 61 (1H, d, J=16.4Hz), 6. 82 (1H, d, J=1.0Hz), 7. 22 (2H, m), 7. 71 (1H, d, J=16.4Hz), 9. 001H, d, J=7.6Hz).

(B) 2-ヒドロキシ-8-[2-(4-イソプロピルー1, 3-チアゾールー2-イル) -1-エテニル] -3-[(1H-1, 2, 3, 4-テトラゾール-5-イルイミノ) メチル] -4H-ピリド[1, 2-a] ピリミジン-4-オン塩化アルミニウム (112mg、0.842mmol)をDMF (3mL)に懸濁し、アジ化ナトリウム (180mg、2.77mmol)を加え10分間攪拌した。(A)で得た(E) -3-(2-ヒドロキシ-8-[2-(4-イソプロピルー1,3-チアゾールー2-イル)-1-エテニル] -4H-ピリド[1,2-a] ピリミジン-4-オン-3-イル) -2-プロペンニトリル (100mg、0.273mmol)を加え、100℃で2日間攪拌した。氷、1M塩酸を加え均一溶液とした後、飽和重曹水でpHを4-5に調整し、析出物を濾取した。これを分取用薄層クロマトグラフィー(クロロホルムーメタノールー水、8:3:1 レ/ v,下層溶液)で精製し、黄色粉末として表題化合物 (18mg、16%)を得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) $\delta:1.20$ (6H, d, J=7.6Hz), 3.

0-3.3 (5 H, m), 7.09 (1 H, s), 7.15 (1 H, s), 7.26 (1 H, m), 7.74 (2 H, s), 8.88 (1 H, d, J=5.9 Hz).

実施例 68: N-(1H-1, 2, 3, 4, -テトラゾール-5-イル)-1- エチルー 7-[(E)-2-(4-イソプロピル-1, 3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル]-4-オキソー1, 4-ジヒドロー3-キノリンカルボキサミド

- (B) エチル 1-x+y-5-[(E)-2-(4-7)] ローステール 1-x+y-1 (E) 1

た残留物をPTLC (クロロホルム:メタノール=97:3) にて精製し、異性体A (148.0mg、36.8%) を無色固形物として得た。次いで異性体B (189.4mg、47.2%) を無色固形物として得た。

異性体A

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 33 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 4 0 (3H, t, J=7.1Hz), 1. 53 (3H, t, J=7.2Hz), 3. 11 (1H, dq, J=6.8Hz), 4. 24 (2H, q, 7.2Hz), 4. 38 (2H, q, J=7.1Hz), 6. 80 (1H, s), 7. 03 (1H, d, J=16.1Hz), 7. 42 (1H, d, J=8.5Hz), 7. 49 (1H, d, J=7.6Hz), 7. 62 (1H, t, J=8.5Hz), 8. 42 (1H, s), 8. 81 (1H, d, J=16.1Hz).

異性体B

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 35 (6H, d, J=7. 1Hz), 1. 4 2 (3H, t, J=7. 1Hz), 1. 58 (3H, t, J=7. 2Hz), 3. 15 (1H, dq, J=6. 8Hz), 4. 28 (2H, q, 7. 2Hz), 4. 40 (2H, q, J=7. 1Hz), 6. 90 (1H, s), 7. 45 (2H, b r s), 7. 51 (1H, br s), 7. 03 (1H, d, J=16. 1Hz), 7. 42 (1H, d, J=8. 5Hz), 7. 59 (1H, dd, J=8. 5, 1. 5Hz), 8. 49 (1H, s), 8. 51 (1H, d, J=8. 5Hz).

エチル 1-xチル-7-[(E)-2-(4-4)プロピル-1, 3-4アゾール-2-4ル) -1-xテニル] -4-xキソ-1, 4-ジヒドロ-3-キノリンカルボキシレート (186.8 mg, 0.47 mmol) のメタノール (1.5 ml) 一テトラヒドロフラン (1.5 ml) 一水 (1.5 ml) 混合溶液に、

PCT/JP00/07565

WO 01/30757

1規定水酸化ナトリウム水溶液(0.707m1、0.71mmo1)を加え、 室温にて6.5時間攪拌した。溶媒を留去後水を加え、1規定塩酸(0.707ml)を加え、析出した結晶を濾取、水洗、乾燥して標記化合物(137.8mg、79.4%)を無色固形物として得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 29 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 62 (3H, t, J=7.1Hz), 3. 09 (1H, dq, J=6.8Hz), 4. 66 (2H, q, J=7.1Hz), 7. 36 (1H, s), 7. 70 (1H, d, J=16.1Hz), 7. 88 (1H, d, J=16.1Hz), 8. 05 (1H, d, J=8.3Hz), 8. 30 (1H, s), 8. 35 (1H, d, J=8.3Hz), 9. 06 (1H, s).

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) $\delta:1.29$ (6H, d, J=6.8Hz), 1.48 (3H, t, J=7.1Hz), 3.09 (1H, dq, J=6.8Hz), 4.65-4.75 (2H, m), 7.35 (1H, s), 7.70 (1H, d,

J=16.4Hz), 7.86 (1H, d, J=16.4Hz), 8.02 (1H, d, J=8.3Hz), 8.27 (1H, s), 8.40 (1H, d, J=8.3Hz), 9.08 (1H, s).

 $FAB-MS; m/z: 436 (MH^{+})$

実施例69:1-エチル-7-[(E)-2-(4-イソプロピル-1,3-チアゾール-2-イル)-1-エテニル]-3-(1H-1,2,3,4-テトラゾール-5-イル)-1,4-ジヒドロ-4-キノリノン

(A) 1-xチル-5-[(E)-2-(4-7)プロピル-1, 3-4アゾール-2-7 (-2) -1 (-2) (-2

N-エチルー3 - [(E) -2 - (4 - 4 - 4 ソプロビルー1 , 3 - チアゾールー2 - 4

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 1. 33 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 5 6 (3H, t, J=7.3Hz), 3. 13 (1H, dq, J=6.8Hz), 4.

32 (2H, q, 7. 3Hz), 5. 77 (1H, br s), 6. 83 (1H, s), 7. 08 (1H, d, J=15. 9Hz), 7. 51 (1H, d, J=8. 5Hz), 7. 56 (1H, d, J=7. 3Hz), 7. 70 (1H, m), 8. 76 (1H, d, J=15. 9Hz), 8. 78 (1H, s), 9. 76 (1H, br s).

 $FAB-MS; m/z: 368 (MH^{+})$

異性体B

'H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 36 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 6 0 (3H, t, J=7.3Hz), 3. 15 (1H, dq, J=6.8Hz), 4. 35 (2H, q, 7.3Hz), 5. 75 (1H, br s), 6. 92 (1H, s), 7. 49 (2H, s), 7. 59 (1H, s), 7. 67 (1H, dd, J= 8. 5, 1. 1Hz), 8. 52 (1H, d, J=8.5Hz), 8. 80 (1H, s), 9. 74 (1H, br s).

FAB-MS; m/z: 368 (MH⁺)

(B) 1-x + y - 7 - [(E) - 2 - (4 - 4) プロピルー1, 3 - 4 - 7) - 2 - 4 - 4) - 1 - 4 - 4 + 1 - 1, 4 - ジヒドロー3 - 4 - 1) カルポニトリル

 $2\mu1$ 、 $0.24\,\mathrm{mmo1}$)およびオキザリルクロリド($18.8\mu1$ 、 $0.2\,\mathrm{mmo1}$)のアセトニトリル溶液($1\,\mathrm{m1}$)を加えた後、ビリジン($34.9\,\mathrm{mmo1}$)のアセトニトリル溶液($1\,\mathrm{m1}$)を加えた後、ビリジン($34.9\,\mathrm{mmo1}$)を加え、室温にて $20\,\mathrm{分間 }$ 攪拌した。溶媒を留去して得られた残留物に酢酸エチルを加え、 $5\,\mathrm{%}$ クエン酸水溶液、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水、飽和食塩水にて順次洗浄。無水硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を留去して得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム→クロロホルム:メタノール=99.5:0.5)にて精製し、標記化合物($61.5\,\mathrm{mg}$ 、 $89.8\,\mathrm{%}$)を淡黄色固形物として得た。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 36 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 5 5-65 (3H, m), 3. 15 (1H, dq, J=6.8Hz), 4. 25-4. 35 (2H, m), 6. 93 (1H, s), 7. 47 (2H, s), 7. 55 (1H, s), 7. 66 (1H, dd, J=8.5, 1. 2Hz), 8. 05 (1H, s), 8. 45 (1H, d, J=8.5Hz).

 $FAB-MS; m/z: 350 (MH^{+})$

塩化アルミニウム (33.7 mg、0.24 mmol) のジメチルホルムアミド溶液 (1 ml) に、氷冷下アジ化ナトリウム (54.7 mg、0.84 mmol) を加え、室温にて15分間攪拌した。次いで、1-x+y-7-[(E)-2-(4-4)] (E) E) E (E) E0. E1) E2 (E3) E4 (E4) E3 (E4) E4 (E4) E4 (E4) E4 (E4) E5 (E4) E5 (E5) E6 (E6) E7 (E6) E8) E9 (E7) E9 (E8) E9) E9 (E9) E9 (E9) E9 (E9) E9) E9 (E9) E9) E9 (E9) E9) E9)

6%)を無色固形物として得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 29 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 46 (3H, t, J=7.1Hz), 3. 08 (1H, m), 4. 55-4.65 (2H, m), 7. 34 (1H, s), 7. 69 (1H, d, J=16.1Hz), 7. 83 (1H, d, J=16.1Hz), 7. 96 (1H, d, J=8.5Hz), 8. 21 (1H, s), 8. 35 (1H, d, J=8.5Hz), 9. 11 (1H, s).

 $FAB-MS; m/z:393 (MH^+)$

実施例70:1-シクロプロビル-6-フルオロ-7-[(4-イソプロビル-1, 3-チアゾール-2-イル) メトキシ] -3- (1H-1, 2, 3, 4-テトラゾール-5-イル) -1, 4-ジヒドロ-4-キノリノン

(A) 1-シクロプロピルー6, 7-ジフルオロー4-オキソー1, 4-ジヒドロー3-キノリンカルボキサミド

1-シクロプロピルー6, 7-ジフルオロー4-オキソー1, $4-ジヒドロー3-キノリンカルボン酸(100.3 mg、0.38 mmo1)のジメチルホルムアミド懸濁液(2 m1)に、窒素気流下0℃にてエチルクロロホルメート(54.0 <math>\mu$ 1,0.57 mmo1)およびトリエチルアミン(79.1 μ 1、0.57 mmo1)を加え、同温にて1時間、室温にて30分間、さらに0℃にて30分間攪拌した後、アンモニア水(70 μ 1)を加え一晩攪拌した。酢酸エチルを加え、5%クエン酸水溶液、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水、飽和食塩水にて順次洗浄。無水硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を留去して標記化合物(99.2 mg、99.3%)を無色固形物として得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 15-1. 25 (2H, m), 1. 35-1. 45 (2H, m), 3. 45-3. 55 (1H, m), 5. 72 (1H, br s), 7. 81 (1H, dd, J=11. 2, 6. 3Hz), 8. 28 (1H, dd, J=10. 3, 8. 8Hz), 8. 89 (1H, s), 9. 52 (1H, br s).

(B) $1-\nu - 0$ $1-\nu - 0$

ジメチルホルムアミド (61.9 μ 1、0.79 μ 1、0.79 μ 1、0.79 μ 2 が (1 μ 1、0.72 μ 2 が (1 μ 1) に、氷冷下オキザリルクロリド (63.4 μ 1、0.72 μ 2 が (1) を加え、同温にて15分間攪拌した後、1 μ 2 が (2 μ 2 が (96.0 μ 3 が (2 μ 4 が

(C) 1-シクロプロピルー6-フルオロー7-[(4-イソプロピルー1, 3-チアゾールー2-イル) メトキシ] -4-オキソー1, 4-ジヒドロー3-キノリンカルポニトリル

10.0,8.8Hz).

水素化ナトリウム (13.4mg, 0.34mmol) のジメチルホルムアミド溶液 (3ml) に、窒素気流下室温にて18-クラウン-6 (81.2mg、0.31mmol) および4-イソプロピル-1, 3-チアゾール-2-イルメタノール (43.9mg、0.28mmol) を加え、同温にて15分間攪拌した。反応液に1-シクロプロピル-6, 7-ジフルオロ-4-オキソ-1, 4-ジヒドロ-3-キノリンカルボニトリル (68.8mg、0.28mmol) の

ジメチルホルムアミド溶液 (3m1) を加え、同温にて1.5時間攪拌した。酢酸エチル、1規定塩酸 (0.335m1) および水を加え、分配。酢酸エチル層を水、飽和食塩水にて洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥。溶媒を留去して得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム→クロロホルム:メタノール=99:1)にて精製し、標記化合物(77.6 mg、72.4%)を淡黄色固形物として得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.05-1.10$ (2H, m), 1.31 (6 H, d, J=7.1Hz), 1.35-1.45 (2H, m), 3.05-3.1 5 (1H, m), 3.35-3.45 (1H, m), 5.59 (2H, s), 6.9 8 (1H, s), 7.63 (1H, d, J=6.6Hz), 8.07 (1H, d, J=10.5Hz), 8.08 (1H, s).

塩化アルミニウム (41.0 mg、0.30 mmo1) のジメチルホルムアミド溶液 (2 m1) に、氷冷下アジ化ナトリウム (66.6 mg、1.02 mmo1) を加え、室温にて20分間攪拌した。次いで、1-シクロプロピル-6-フルオロ-7-[(4-4ソプロピル-1,3-4アゾール-2-4ル) メトキシ] -4-3キソ-1,4-ジヒドロ-3-キノリンカルボニトリル(39.3 mg、0.10 mmo1) のジメチルホルムアミド溶液 (2 m1) を加え、85-90 °C にて1日間攪拌した。氷水-1規定塩酸 (1.1 m1) に反応液を注ぎ、室温にて30分間攪拌した。析出物を濾取、水および少量のエタノールで洗浄後に乾燥し、標記化合物 (13.2 mg) を無色固形物として得た。さらに母液を1規定水酸化ナトリウム水溶液にてp H4とし、析出物を濾取、水および少量のエタノールで洗浄後に乾燥し、標記化合物 (15.9 mg、合計66.6%) を無色固形物として得た。

'H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 10-1. 20 (2H, m), 1. 26 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 30-1. 40 (2H, m), 3. 00-3. 15 (1H, m), 3. 65-3. 75 (1H, m), 5. 77 (2H, s), 7. 39 (1H, s), 7. 92 (1H, d, J=7.3Hz), 8. 03 (1H, d, J=11.2Hz), 8. 79 (1H, s).

FAB-MS; m/z: 427 (MH⁺)

実施例71:1-xチル-6-フルオロ-7-[(4-イソプロピル-1, 3-チアゾール-2-イル) メチル] -4-オキソ-1, 4-ジヒドロ-3-シンノリンカルポキシリックアシッド

(A) ジメチル 2-[(3,4-ジフルオロフェニル) ヒドラゾノ] マロネート3、4-ジフルオロアニリン (5.00g,38.7 mmol)を10%塩酸 (15 ml)に溶解し、0℃にて亜硝酸ナトリウム (2.81g,40.7 mmol)の水溶液 (10 ml)をゆっくりと滴下し、その後30分攪拌した。不溶物を濾別して得られた溶液を予め冷却しておいたマロン酸ジメチル(8.84g,77.5 mmol)、酢酸ナトリウム (11.4g,139 mmol) エタノール (100 ml)水 (20 ml)の反応容器にゆっくりと滴下し、0℃にて一晩攪拌した。析出している結晶を濾取し、クロロホルムに溶解し、水洗した。クロロホルム層を乾燥後、溶媒を留去し、黄色固体として表題化合物をを(9.18g、87%)得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:3.88$ (3H, s), 3.91 (3H, s), 6. 98 (1H, m), 7.16 (1H, m), 7.29 (1H, m), 12.8 (1H, br s).

- (B) ジメチル 2 [(3, 4 ジフルオロフェニル) 2 エチルヒドラゾノ] マロネート
 - (A) で得られたジメチル 2 [(3, 4 ジフルオロフェニル) ヒドラゾノ]

マロネート (7.18g, 26.4 mmol)をDMF (140ml)に溶解し、 氷冷アルゴン雰囲気下、95%水素化ナトリウム (800mg, 31.7 mmo 1)を加え、室温にて1時間攪拌した。これを再び氷冷し、ヨウ化エチル (4. 24ml, 52.8 mmol)を加え、室温で1時間攪拌後、75℃にて一晩攪拌した。放冷後、酢酸 (10ml)を加え、濃縮、得られた残渣をクロロホルムで希釈して飽和食塩水で洗浄した。有機層を乾燥した後、濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ヘキサンー酢酸エチル、20:1、 v/v)にて精製し、表題化合物を (4.86g、61%)得た。 ¹H-NMR (CDCl₃) δ:1.26 (3H, t, J=7.3Hz) 3.64 (3H, s), 3.84 (3H, s), 3.85 (m, 2H), 6.99 (1H, m), 7.15-7.19 (2H, m).

- (C) メチル 1-xチルー6, 7-ジフルオロー4-オキソー1, 4-ジヒドロー3-シンノリンカルポキシレート
- (B) で得られたジメチル 2-[(3,4-ジフルオロフェニル)-2-エチルヒドラゾノ] マロネート (4.86g,16.2 mmo1) にポリリン酸(100m1)を加えて110 \mathbb{C} にて20時間攪拌した。放冷後、反応液を水で希釈し、酢酸エチルで2回抽出した。有機層を乾燥した後、濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-酢酸エチル、4:1、V/V)にて精製し、黄色結晶として表題化合物を(959mg、21%)得た。 1 H-NMR($CDC1_3$) $\delta:1.57$ (3H, t, J=7.3Hz)3.99(3H, s), 4.48(q, 2H, J=7.3Hz), 7.35(1H, dd, J=10.7, 6.1Hz), 8.21(2H, 1H, dd, J=9.3, 8.8Hz).

リンカルボキシレート

- (D) で得られたメチル 1-xチルー6-zルオロー7-[(4-x)]ロピルー1, 3-xアゾールー2-xルー1, 4-xピトロー3-x0ルボキシレート (3800 mg、0.937 mm o 1) を酢酸 (5 m 1) 一塩酸 (5 m 1) に溶解し、1 10 2 で 2 時間攪拌した。反応液を酢酸エチルー氷水に分配し、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、茶色粉末として表題化合物 (322 mg、88%) を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.32$ (6H, d, J=7.1Hz), 1.5

7 (3H, t, J = 7. 3Hz), 3. 12 (1H, m), 4. 73 (2H, q, J = 7. 3Hz), 5. 72 (2H, s), 7. 04 (1H, s), 7. 58 (1H, d, J = 6. 6Hz), 8. 10 (1H, d, J = 10. 0Hz).

実施例72:1-エチル-6-フルオロ-7-[(4-イソプロピル-1, 3-チアゾール-2-イル) メチル] -3-(1 H-1, 2, 3, 4-テトラゾール -5-イル) -1, 4-ジヒドロ-4-シンノリノン

実施例71の(E)で得られた1-エチルー6-フルオロー7-[(4-イソプ ロビルー1,3ーチアゾールー2ーイル)メチル]ー4ーオキソー1,4ージヒ ドロ-3-シンノリンカルボキシリックアシッド(322mg, 0.823mmol)をDMF (6ml)に溶解し、氷冷下、クロロぎ酸エチル (0.117m 1, 1.23mmol)、トリエチルアミン(0.172ml, 1.23mmol) を加え1時間攪拌した。室温に昇温して更に30分攪拌した。再び氷冷し、1時 間攪拌した後、シアノエチルアミン (0.273m1,3.70mmol)を加 え、室温にて3日間攪拌した。反応液を酢酸エチルで希釈し、クエン酸水溶液、 飽和重曹水、水で洗浄して乾燥した。溶媒を留去して得られた残渣をシリカゲル カラムクロマトグラフィー (クロロホルムーメタノール、200:1、v/v) にて精製し、黄色結晶として表題化合物を(276mg、76%)得た。 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 1. 32 (6H, d, J=7. 1Hz), 1. 5 5 (3H, t, J=7.3Hz), 2.78 (2H, t, J=6.8Hz), 3.11(1H, m), 3.76(2H, m), 4.64(2H, q, J=7.3Hz),5. 62(2H, s), 7. 00(1H, s), 7. 39(1H, d, J=6.6)Hz), 8. 08 (1H, d, J=10. 3Hz), 10. 4 (1H, m).

- (A) で得られた N^3 -(2-シアノエチル) -1-エチルー6-フルオロー 7-[(4-イソプロビル-1,3-チアゾール-2-イル)メチル]-4-オキ y-1, 4-9+7-3-9+7-9+7-1-3-9-1-3-92mmo1)をアセトニトリル (6m1) に溶解し、氷冷アルゴン雰囲気下、ア ジ化ナトリウム (48.5 mg, 0.747 mm o 1)、無水トリフルオロメタン スルホン酸(0.126ml、0.747mmol)を加え、室温で2時間攪拌 した。更にアジ化ナトリウム(97mg)、無水トリフルオロメタンスルホン酸(0. 252m1) を加え、一晩攪拌した。更にアジ化ナトリウム (97mg)、無水ト リフルオロメタンスルホン酸(0.252ml)を加え、7時間攪拌した。反応 液に飽和重曹水を加え、酢酸エチルで抽出後、乾燥した。溶媒を留去して得られ た残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (トルエンーアセトン、8:1、 v/v)にて精製し、黄色結晶として表題化合物を(134mg、46%)得た。 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:1.34$ (6H, d, J=6.8Hz), 1.5 8 (3H, t, J=7.3Hz), 3.12 (1H, m), 3.19 (2H, t,J=7.1Hz), 4.58 (2H, q, J=7.3Hz), 4.78 (2H, t, J = 7.1Hz), 5. 64 (2H, s), 7. 02 (1H, s), 7. 43 (1H, d, J=6.6Hz), 8. 07 (1H, d, J=10.3Hz).
- (C) 1-x+n-6-y+n-7-[(4-y+y+n-1,3-y+y+y+n-2-y+n-6-y+n+n-7-[(4-y+y+n-1,3-y+y+n-1,3-y+y+n-1,2,3,4-y+n-1,2,3,4-y+n-1,2,3,4-y+n-1,
- (B) で得られた $2-(5-\{1-x+y-6-y+y-7-(4-y+y-1), 3-y+y-y-y-y-1, 3-y+y-y-y-1, 3-y+y-1, 4-y+y-1, 4-y$

ヒドロー3ーシンノリニル} -1 H-1, 2, 3, 4ーテトラゾールー1ーイル) エチルシアナイド(134mg, 0.286mmol)を塩化メチレンに溶解し、 DBU(0.107ml, 0.714mmol)を加え、室温にて3時間攪拌した。更にDBU(0.107ml, 0.714mmol)を加え、2時間攪拌し、 再度DBU(0.107ml, 0.714mmol)を加え2時間攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈して、1規定塩酸、水で洗浄後乾燥した。溶媒を留去して得られた残渣をプレバラティブTLC(クロロホルムーメタノールー水、8:3:0.5、v/v/v)にて精製し、黄色結晶として表題化合物を(101mg、85%)得た。

 $^{1}H-NMR$ (CD₃OD) δ : 1. 35 (6H, d, J=6.8Hz), 1. 5 7 (3H, t, J=6.8Hz), 3. 14 (1H, m), 4. 72 (2H, m), 5. 67 (2H, s), 7. 11 (1H, s), 7. 49 (1H, m), 7. 59 (1H, m).

 $MS; m/z: 416 (MH^+).$

試験例1:多剤耐性緑膿菌に対する抗微生物剤との併用効果

多剤耐性緑膿菌として、薬剤排出ポンプ高発現株である緑膿菌PAM1723 株を使用した。併用抗菌薬としてキノロン系抗菌薬であるレポフロキサシン(L VFX)あるいはモノバクタム系抗生物質であるアズトレオナム(AZT)を供 試した。

本発明化合物のうち、表 1 に示す実施例番号に記載した化合物につき、前述抗菌薬の PAM1723 株に対する最小発育阻止濃度の 1/4 及び 1/8 以下の濃度と併用した際に、抗菌活性を増強するのに必要な各化合物の最低濃度(μ g/ml)を測定した。表 1 中の数値は、最小発育阻止濃度の 1/8 以下の濃度と併用した際に、抗菌活性を増強するのに必要な各化合物の最低濃度(μ g/ml)として示した。レボフロキサシンについては 7. 5 時間併用時の効果を、また、アズトレオナムについては 1 8 時間併用時の効果を示した。培地はミューラーヒントンプロス(MH

B, Difco)を用い、接種菌量は 1×10^6 CFU/mlとした。菌の濁度を光学的に経時的に測定し、また、肉眼にて培地の濁りを確認することによりその効果を判定した。表1より明らかなように、本発明化合物は、薬剤耐性緑膿菌に対して、主に薬剤排出ポンプによる菌の耐性化を阻止することにより併用効果を発現することより、臨床上での有用性を期待し得る化合物群であると結論された。

表 1

突施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
1	S C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	<=0.63	1.25
2		20	5
3	H ₈ C CH ₈	<=2.5	-

実施例ka	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
4		10	2.5
5	H ₂ C CH ₃	10	20
6	ST CALL CONTRACT CONT	20	5

実施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
. 7	C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	2.5	5
8	SN SH SH	0.63	2.5
9	\$\frac{2}{4} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\	0.63	2.5

実施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
10	S H O H	20	2.5
11		-	40
12	STH SH	-	20

実施例Ma	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
13	H ₃ C—CH ₃ NS	<=0.63	1.25
14	H ₈ C—CH ₃ NH ₂ NH ₂	10	10
15	HO CHES	20	40

実施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
16	H ₃ C CH ₃ CO ₂ H CO ₂ Me	- <u>-</u> .	-
17	H ₃ O CH ₉ O O O O O O O O O O O O O O O O O O O	0.63	1.25
18	Horace Control of the	10	20

表 1 (続き)

実施例ぬ	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
19	H _S C CH _S	5	5
20	H ₃ C CH ₃	1.25	5
21	H ₃ C CH ₃	<=0.63	>20

実施例Na	MOLSTRUCTURE .	LVFX併用	AZT併用
22	F. S.	0.63	2.5
23	H ₃ C	1.25	5
24		<=2.5	-

WO 01/30757

PCT/JP00/07565

表1(続き)

実施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
25	H, OH	-	-
26	Ho oh	10	20
27	HO CHE CHE	10	20

実施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
31	H ₃ C CH ₃ N H N N N N N N N N N N N	40	20
32	H ₉ C CH ₉	<=0.63	1.25
33	F C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	10	10

実施例No.	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
34	H _o C CH _o O OH	1.25	5
35	H ₃ C-CH ₃ HN S F	1.25	2.5
36	H ₃ C CH ₃	1.25	1.25

実施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
37	H ₂ C N N O O H	<=0.63	1.25
38	Ho o o o o o o o o o o o o o o o o o o	1.25	2.5
39	F. 2 2 5 6 7 6 7 6 7 6 7 6 7 6 7 6 7 6 7 6 7 6	<=0.63	2.5

実施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
40	H ₈ C CH ₃ S CO ₂ H	-	-
41	H ₃ C-CH ₃	1.25	2.5
42	SI CONTIN	5	5

実施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
43	H ₃ C CH ₃	1.25	5
44		10	10
45	H ₃ C CH ₃ H C N H F F	<=0.63	<=0.63 ·

実施例Na	` MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
46	H _S C SH ₃ SH ₃ C F	0.63	1.25
47	H ₃ C CH ₃	1.25	2.5
48	H ₈ C CH ₉ CH ₉ CH ₉ OH	20	10

実施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
49	H ₂ C CH ₃	20	10
50	FT HOH	10	10
51	H ₂ C CH ₃	40	20

表 1 (続き)

実施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
52	H ₃ C CH ₃ SH CH ₃ SH OH	20	20
53	H ₃ C CH ₃	-	.
54	H ₃ C CH ₃ H ₃ C OH	20	40

実施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
55	H ₃ C CH ₃	- '	- .
56	H ₃ C CH ₃	-	-,
57	H ₃ C-CH ₃	, –	-

WO 01/30757

PCT/JP00/07565

実施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
58	H ₂ C OH	-	<u>-</u>
59	H ₀ C CH ₀ N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	2.5	2.5

実施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
60	H ₈ C CH ₉ S NH NH	1.25	20
61	H _S C CH _S	10	10

実施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
62	H ₃ C N NH	32	- -
63	H ₃ C N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	· . -	-

実施例Na	.MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
64	H ₃ C CH ₃ H ₃ C CH ₃	1.25	10
65	H ₃ C CH ₃	1.25	40

実施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
66	H ₃ C CH ₃	10	40
67	0, 2, 3, 5, 5, 5, 5, 5, 5, 5, 5, 5, 5, 5, 5, 5,	10	

実施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
68	H ₉ C CH ₉ S H ₉ C N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	2.5	>20
69 .	0 2 2 2 3 4 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5	<=0.625	5

実施例Na	MOLSTRUCTURE	LVFX併用	AZT併用
70	H ₃ C CH ₃	1.25	10
71	H ₃ C CH ₃ H ₃ C OH	10	-
72	H ₃ C CH ₃ H ₃ C N=NH	4	16

実施例73

(1)ファーマコフォアの算出

表1に示した実施例1、実施例10、実施例15、実施例27、実施例37、実施例49、及び実施例70の化合物についてCATALYST[™]のコンホメーションサーチ機能を用い、発生させるコンホメーションのエネルギーの許容範囲を20kcal/mol、最大コンホメーション数250とし、Best Qualityで計算した。次に発生させたコンホメーション全てを化合物情報に登録した。これらすべての化合物を使用し、CATALYST[™]のファーマコフォア(Hypothesis)発生機能の一つであるCATALYST/HipHopを用い、ファーマコフォアを算出した。得られた結果のうち、最も妥当性の高いものを選出した。

得られたファーマコフォアを図1に示した。図中の各サイトは中心より半径1.

7Åの球として表示している。ただし、サイト1及び4に関しての許容範囲はそれぞれの中心より半径(Tolerance)2Åの球である。また、得られたファーマコフォアにすべての化合物を重ね合わせた結果を図2に示した。化合物の重ねあわせは $CATALYST^{TM}$ のCompare/Fit機能を用いて行った。図2中、水素原子は表示していない。また、図中、球の部分にあたる範囲がそれぞれのサイトを示しているが、サイト1及び4に関しては半径1.7Åの球として示してある(実際の許容範囲は2Åの半径の球である)。また、図3ないし図9には、それぞれの化合物がどのように本ファーマコフォアに重なり合うかを示した。図3は実施例1の化合物、図4は実施例10の化合物、図5は実施例15の化合物、図6は実施例27の化合物、図7は実施例37の化合物、図8は実施例49の化合物、図9は実施例70の化合物について各々示した。

(2)ファーマコフォアに化合物が適合するか否かの確認

このファーマコフォアに化合物が適合するか否かの確認は、以下のように行うことができる。化合物のコンメーションを例えば CATALYST™, CHARM™, MMFF 等の分子力場法、及び MOPAC 等の分子軌道法プログラム(これらは一例であり、これらのプログラムに限定されることはない)を用いて算出する。それぞれのコンホメーションを CATALYST™等のプログラムを用いて、またはマニュアルで個々にファーマコフォアに重ね合わせる。上記の4つのサイトをその部分構造が占有する化合物、又は4つのサイトにその部分構造が触れる化合物は、ファーマコフォアに適合する化合物とみなすことができ、緑膿菌薬剤排出ポンプ阻害活性を有する化合物であると判定できる。より具体的には、化合物がファーマコフォアに重ね合わされた時、それぞれのサイトに対して、そのサイトの Feature に一致する部分構造中の構成原子がそのサイトから0.5~3 Å以内に入る場合、より好ましくはサイト1及びサイト4については2 Å、サイト2及びサイト3については1.7 Å以内の許容範囲 (Tolerance) 内に入る場合、その化合物はファーマコフォアに適合する判定される。

例えば、図3~7及び図9に示したように、それぞれの化合物の部分構造は各サイトの中心から1.7Åの半径で発生させた球内を占有しており、上記の許容範囲を満足している。また、図8に示した化合物はサイト2及びサイト3に関してその部分構造が各サイトの中心から1.7Åの半径で発生させた球内に入っており、サイト1及びサイト4に関しては、同様に発生させた中心から半径1.7Åの球に部分構造が触れ、2Å以内に入っている。従って、上記の許容範囲を満足すると判定される。

産業上の利用可能性

本発明の医薬は、微生物の薬剤排出ポンプを阻害する作用を有しており、微生物が抗微生物薬に対して耐性化するのを防止するとともに、すでに耐性化した微生物に対して脱耐性化する作用を有している。従って、本発明の医薬は、例えば抗微生物薬の投与と組み合わせて用いることにより、微生物感染症の予防及び/又は治療に優れた効果を発揮することができる。

請求の範囲

1. 微生物感染症の予防及び/又は治療方法であって、下記の一般式(I):

$$R^{1}$$
 R^{2} H^{2} H^{2} H^{3} H^{2} H^{3} H^{2} H^{3} H^{2} H^{3} H^{2} H^{3} H^{3

〔式中、 R^1 及び R^2 はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、 カルボキシル基、アルコキシカルボニル基、置換基を有していてもよいアミノ基、置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有していてもよいアリール基、又は置換基を有していてもよいへテロ環基を示すか、あるいは R^1 及び R^2 が互いに結合してそれらが置換する J^1 の2個の隣接する環構成原子とともに形成する $5\sim7$ 員の飽和又は不飽和の環を示し;

R³は水素原子、水酸基、又はアルコキシ基を示し;

 J^1 は5員又は6員の芳香族へテロ環を示し;

 W^1 は-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、 $-CH_2CH_2-$ 、 $-OCH_2-$ 、 $-SCH_2$ - 、 $-OCH_2O-$ 、 $-CH_2O-$ 、 $-CH_2CH_2-$ 、-CO- 、 $-CH_2CH_2CH_2$ -CO- 、 $-CH_2CH_2CH_2$ -CO- 、 $-CH_2CH_2CH_2$ -CO- 、 $-CH_2CH_2CH_2$ -CO- 、 $-CH_2CH_2CH_2-$ 、 $-CH_2CH_2-$ 、-CONH- 、 $-CH_2CH_2-$ 、 $-CH_2CH_2-$ 、-CONH- 、 $-CH_2CH_2-$ 、 $-CH_2CH_2-$ 、-CONH- 、 $-CH_2CH_2 -CH_2CH_2-$ 、-CONH- 、-CONH- 、 $-CH_2CH_2 -CH_2CH_2 -CH_2CH_2 -CH_2CH_2 -CH_2CH_2-$ -CONH- $-CH_2CH_2 -CH_2CH_2-$ -CONH- $-CH_2CH_2-$ -CONH- $-CH_2CH_2 -CH_2CH_2-$ -CONH- $-CH_2CH_2 -CH_2CH_2 -CH_2CH_2-$

いベンゾトリアジンジィル基、置換基を有していてもよい 2H-クロメンジイル基、置換基を有していてもよいキノリン-4-オンージイル基、置換基を有していてもよいアザキノリン-4-オンージイル基、置換基を有していてもよいキノリンジイル基、置換基を有していてもよいチアジアゾロ [3, 2-a] ビリミジンジイル基、又は置換基を有していてもよいチアゾロ [3, 2-a] ビリミジンジイル基を示し;

 G^1 は酸素原子、カルボニル基、エチニル基、-CH=N-、-N(R⁴) CO-、-(CH_2)-N(R^5)-CO-、-N(R^6)-、-N(R^7)- SO_2 -、-S O_2 N(R^8)-、-CON(R^9)-、- $C(=CHR^{10})$ -、- $C(R^{11})=C$ (R^{12})-、-NHCO-C(R^{13})(R^{14})-、-CONH-C(R^{15})(R^{16})-、 又は- CH_2 O(CH_2)。(式中、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 、及び R^9 はそれぞれ独立に水素原子、水酸基、又は置換基を有していてもよいアルキル基を示し; R^1 。 はシアノ基、カルボキシル基、又は置換基を有していてもよいアルコキシカルボニル基を示し; R^{11} 及び R^{12} はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、置換基を有していてもよいアルキル基、又は置換基を有していてもよいアリール基を示すか、あるいは R^{11} 及び R^{12} が互いに結合して形成する環を示し; R^{13} 及び R^{14} はそれぞれ独立に水素原子又はアルキル基を示すか、あるいは R^{13} 及び R^{14} が互いに結合して形成するアルキレン基を示し; R^{15} 及び R^{16} はそれぞれ独立に水素原子又はアルキル基を示すか、あるいは R^{15} 及び R^{16} が互いに結合して形成するアルキレン基を示し; R^{15} 0の整数を示す)を示し;

pは0から3の整数を示し;

 G^2 は置換基を有していてもよいフェニレン基、置換基を有していてもよいフランジイル基、置換基を有していてもよいテトラヒドロフランジイル基、置換基を有していてもよいピリジンジイル基、置換基を有していてもよいチアゾリンジイル基、置換基を有していてもよいイソオキサゾリンジイル基、置換基を有していてもよい1, 3-ジオキソランジイル基、置換基を有していてもよいチオフェンジイル基、置換基を有していてもよいチオフェンジイル基、置換基を有していてもよいチオフェンジイル基、置換基を有していてもよいチオフェンジイル基、置換

 18) = C (C (C (C)] C (C)] C (C (C)] C

 G^3 は $-CH_2$ -又は単結合を示し;

m及びnはそれぞれ独立に0又は1の整数を示し;及び

- Q¹は酸性基を示す〕で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物の予防及び/又は治療有効量をヒトを含む哺乳類動物に投与する工程を含む方法。
- 2. 抗微生物薬に対して耐性を獲得した微生物を脱耐性化させる方法であって、 請求の範囲第1項に記載の一般式(I)で表される化合物、生理学的に許容され るその塩、又はそれらの水和物の有効量を該微生物に接触させる工程を含む方法。
- 3. 抗微生物薬に対する微生物の耐性獲得を阻害する方法であって、請求の範囲 第1項に記載の一般式(I)で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、 又はそれらの水和物の有効量を該微生物に接触させる工程を含む方法。
- 4. 抗微生物薬の作用を増強する方法であって、請求の範囲第1項に記載の一般式
- (I) で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物の有効量をヒトを含む哺乳類動物に投与する工程を含む方法。
- 5. 微生物の抗微生物薬に対する感受性を増大する方法であって、請求の範囲第1項に記載の一般式(I)で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物の有効量を該微生物に接触させる工程を含む方法。
- 6. 微生物が緑膿菌である請求の範囲第1項ないし第5項のいずれか1項に記載の

医薬。

7. 請求の範囲第1項に記載の一般式(I)で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物と抗微生物薬とを含む微生物感染症の予防及び/ 又は治療のための医薬組成物。

8. 下記の一般式 (II):

$$R^{31} R^{32} W^{11} - A^{11} - (G^{11})_m - Q^{11}$$
 (II)

〔式中、 R^{31} 及び R^{32} はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、 カルボキシル基、アルコキシカルボニル基、置換基を有していてもよいアミノ基、置換基を有していてもよいアリール基、又は置換基を有していてもよいヘテロ環基を示すか、あるいは R^{31} 及び R^{32} が互いに結合してそれらが置換する J^{11} の2個の隣接する環構成原子とともに形成する6員環を示し;

J¹¹は5員又は6員の芳香族へテロ環を示し;

 W^{11} は-CH=CH-、 $-CH_2CH_2-$ 、 $-OCH_2-$ 、 $-SCH_2-$ 、 $-OCH_2-$ 、 $-OCH_2-$ 、 $-CH_2CH_2-$ 、 $-OCH_2-$ 、 $-CH_2CH_2-$ 、 $-CH_2CH_2 -CH_2CH_2 -CH_2 -CH_2-$ -C

 A^{11} は置換基を有していてもよいビリジンジイル基、置換基を有していてもよいビリド [1, 2-a] ビリミジンジイル基、置換基を有していてもよいキノリンー 4-xンージイル基、置換基を有していてもよいアザキノリンー 4-xンージイル基、置換基を有していてもよいキノリンジイル基、置換基を有していてもよいチアジアゾロ [3, 2-a] ビリミジンジイル基、又は置換基を有していてもよいチアゾロ [3, 2-a] ビリミジンジイル基を示し;

 G^{11} は酸素原子、カルボニル基、エチニル基、-CH=N-、 $-N(R^{33})CO-$ 、 $-N(R^{34})SO_2-$ 、 $-SO_2N(R^{36})-$ 、 $-CON(R^{36})-$ 、 $-C(=CHR^{37})-$ 、又は $-C(R^{38})=C(R^{39})-$ (式中、 R^{33} 、 R^{34} 、 R^{35} 、 R^{36} 、 R^{37} 、 R^{38} 、及び R^{39} はそれぞれ独立に水素原子又は置換基を有していてもよいアルキル基を示す)を示し;

mは0又は1の整数を示し;及び

- Q¹¹は酸性基を示す〕で表される化合物、その塩、又はそれらの水和物。
- 9. 請求の範囲第7項に記載の一般式 (II) で表される化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物を有効成分として含む医薬。
- 10. 微生物感染症の予防及び/又は治療のための医薬である請求の範囲第9項に記載の医薬。
- 11.以下の4つのサイトを以下の許容範囲内:

Site	Feature	′x (Å)	y(Å)	z(Å)	Tolerance (Å)
1	Hydrophobic	8.839	-0.324	1.49	2
2	Hydrophobic	4.819	1.836	-0.29	1.7
3-	Hydrophobic	-1.722	-0.964	0.89	1.7
4	Negative Ionizable	-8.636	-1.067	-2.554	2

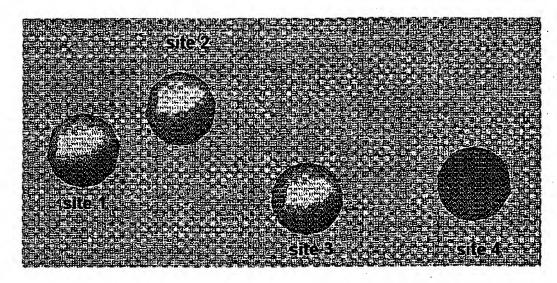
で占有する部分構造を有し、緑膿菌薬剤排出ポンプ阻害作用を有することを特徴とする化合物、その塩、又はそれらの水和物。

- 12. 緑膿菌薬剤排出ポンプ阻害活性が40μg/mL以下である請求の範囲第
- 11項に記載の化合物、その塩、又はそれらの水和物。
- 13. 請求の範囲第1項に記載の一般式 (I) で表される請求の範囲第11項又は第12項に記載の化合物、その塩、又はそれらの水和物。
- 14. 請求の範囲第8項に記載の一般式 (II) で表される請求の範囲第11項又は第12項に記載の化合物、その塩、又はそれらの水和物。

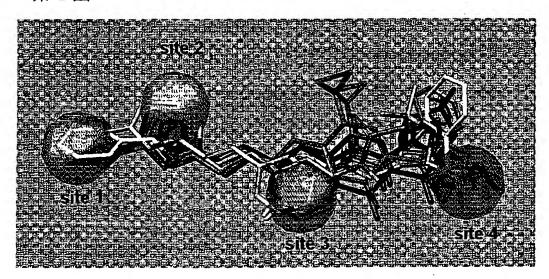
15. 請求の範囲第11項ないし第14項のいずれか1項に記載の化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物を含む薬剤排出ポンプ阻害剤。

- 16. 請求の範囲第11項ないし第14項のいずれか1項に記載の化合物、生理学的に許容されるその塩、又はそれらの水和物を有効成分として含む微生物感染症の予防及び/又は治療のための医薬。
- 17. 緑膿菌薬剤排出ポンプ阻害活性を有する化合物をスクリーニングする方法であって、コンピュータプログラムにより、及び/又は実験的な3次元構造解析により被験化合物の部分構造が請求の範囲第11項に記載の4つのサイトを請求の範囲第11項に記載の許容範囲内で占有するか否かを判定する工程を含む方法。

第1図



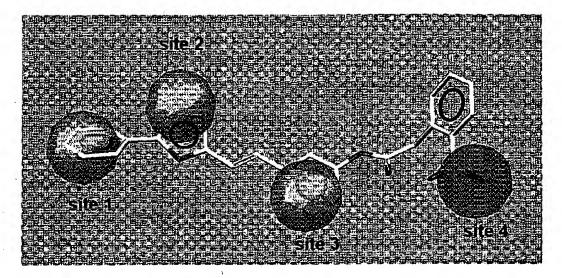
第2図



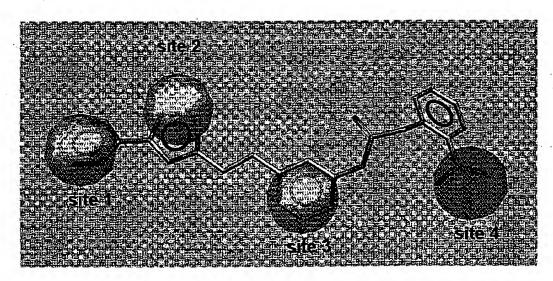
WO 01/30757

PCT/JP00/07565

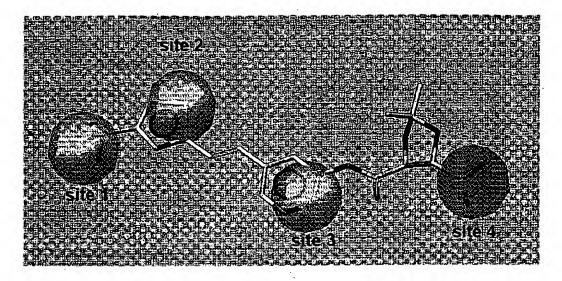
第3図



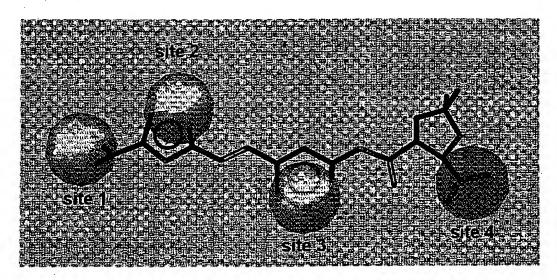
第4図



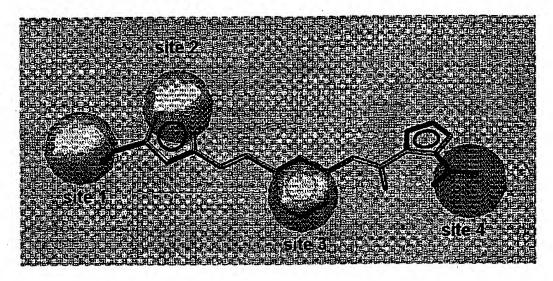
第5図



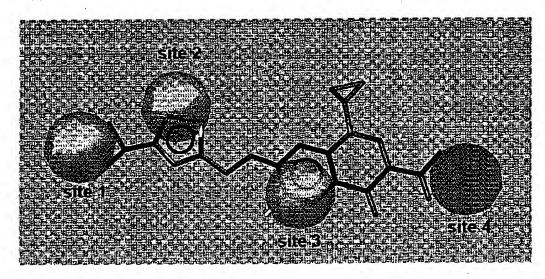
第6図



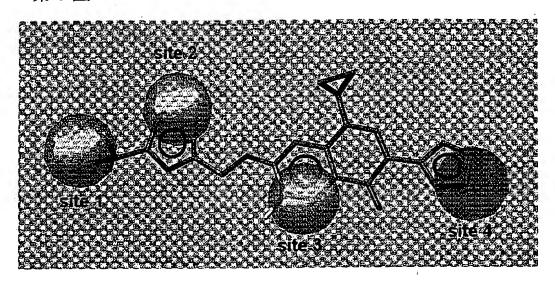
第7図



第8図



第9図



International application No.

PCT/JP00/07565

Int. 06, 423,	IFICATION OF SUBJECT MATTER C1	/28, 409/12, A61K31/426, 43 502, 5383, A61P31/04, G0	27, 47, 341, 437,		
	B. FIELDS SEARCHED				
Minimum do Int. 417/ A61P	ocumentation searched (classification system followed C1 C07D213/00-30, 277/00-44, 2300-14, 285/00-08, 498/00-06, 471/031/00-04, G01N33/00-50	L5/00-56, 307/00-52, 513/0 0-04,237/00-28,409/00-12,	A61K31/00-5383,		
Documentat	on searched other than minimum documentation to the	extent that such documents are included	in the fields searched		
,					
	ata base consulted during the international search (nam STRY (STN), CAPLUS (STN)	e of data base and, where practicable, sea	rch terms used)		
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category*	Citation of document, with indication, where ap	propriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.		
X Y	WO, 98/17625, Al (Daiichi Pharm 30 April, 1998 (30.04.98),	naceutical Co., Ltd.),	2,3,5-14,16 15,17		
	entire description; especially,	Claims			
	& AU, 4722197, A				
· X · Y	WO, 96/33285, A1 (MICROCIDE PH) 24 October, 1996 (24.10.96),	ARMACEUTICALS, INC.),	11-16 2,3,5-10,17		
	entire description & JP, 11-503913, A & WO, 8239	42, A	,		
	& US, 5989832, A				
X	WO, 99/36442, A (THE UAB RESERC	CH FOUNDATION),	7-14,16		
Y	22 July, 1999 (22.07.99), entire description; especially,	description, 47-51 etc.	2,3,5,6,15,17		
	& EP, 1047692, A1	•			
х	US, 3870712, A (ELI LILLU AND (COMPANY),	7-14,16		
Y	11 March, 1975 (11.03.75),		2,3,5,6,15,17		
	<pre>entire description; especially 8 etc.</pre>	, Columns 1, 5; EXAMPLE			
	& US, 3799929, A				
	documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.			
	categories of cited documents: ant defining the general state of the art which is not	"I" later document published after the inte priority date and not in conflict with th			
conside	red to be of particular relevance locument but published on or after the international filing	understand the principle or theory under "X" document of particular relevance; the	erlying the invention		
date	ent which may throw doubts on priority claim(s) or which is	considered novel or cannot be consider step when the document is taken alone	red to involve an inventive		
cited to special	establish the publication date of another citation or other reason (as specified)	"Y" document of particular relevance; the considered to involve an inventive step	claimed invention cannot be when the document is		
means	nt referring to an oral disclosure, use, exhibition or other	combined with one or more other such combination being obvious to a person	skilled in the art		
	nt published prior to the international filing date but later priority date claimed	"&" document member of the same patent f	amily		
	ctual completion of the international search anuary, 2001 (11.01.01)	Date of mailing of the international sear 23 January, 2001 (23			
Name and m	ailing address of the ISA/	Authorized officer			
	nese Patent Office				
Facsimile No).	Telephone No.			

International application No.

PCT/JP00/07565

C (C	ALLEN DOCUMENTS CONSIDERED TO DE REI EVANT	
C (Continua	tion). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
X Y	JP, 44-13952, B (Daiichi Pharmaceutical Co., Ltd.), 21 June, 1969 (21.06.69), entire description; especially, compound Nos. (I),(II) etc. (Family: none)	7-14,16 2,3,5,6,15,1
X Y	JP, 44-2219, B (Koji MIURA), 30 January, 1969 (30.01.69), entire description; especially, working example 2 (Family: none)	7-14,16 2,3,5,6,15,1
X Y	FR, 1458066, A (C.F.BOEHRINGER & SOEHNE G.M.B.H), 10 November, 1966 (10.11.66), entire description; especially, Example 2, etc. (Family: none)	7-14,16 2,3,5,6,15,1
X Y	NISHIGAKI, S; YONEDA, F.; OGIWARA, K.; NAITO, T.; DOHMORI, R.; KADOYA, S.; TANAKA, Y.; TAKAMURA, I. Synthesis of 1-substituted 1,4-dihydro-7-[2-(5-nitro-2-furyl)vinyl]-4-oxo-1,8-naphthyridine derivatives. I.Chem. Pharm. Bull., 1969, Vol.17, No.9, pp.1827-1831 entire description; especially, compound Nos. (VIII), (V) etc.	7-14,16 2,3,5,6,15,1
Y	LI,XA.; LIVERMORE,D.M.; NIKAIDO,H. Role of Efflux Pumps(s) in Intrinsic Resistance of Pseudomonas aeruginosa: Resistance to Tetracycline, Chloramphenicol, and Norfloxacin. Antimicrob.Chemth., 1994, Vol.38, No.8, pp.1732-1734 entire description	2,3,5,6,15,1
Y	GREENE, J.; KAHN, S.; SAVOJ, H; SPRAGUE, P.; TEIG, S. Chemical Function Queries for 3D Database Search. J.Chem.Inf.Comput.Sci., 1994, No.34, p.1297-1308 entire description	2,3,5,6,15,1
х	WO, 96/2507, A1 (ABOTT LABORATORIES), 01 February, 1996 (01.02.96), especially, description, page 64, Example 64, Step 3 & US, 5512581, A & EP, 772594, A	8,9,11-14
x	EP, 786457, A1 (YAMANOUCHI PHARMACEUTICAL CO.LTD.) 30 July, 1997 (30.07.97) especially, page 43, Reference Example 43 etc. & JP, 3061862, B2 & US, 5981559, A & WO, 96/11916, A1	8,9,11-14
x	US, 4891428, A (SHERING AKTIENGESLLSCHAFT), 02 January, 1990 (02.01.90), especially, Examples 11,22,51 etc. & JP, 62-123185, A & EP, 216360, A1	8,9,11-14
x	US, 5936977, A (SSPHARMACEUTICAL CO., LTD.), 10 August, 1999 (10.08.99), especially, Column 37, the last 2 lines etc. & WO, 98/13348, Al & EP, 882714, Al	8,9,11-14
х	WO, 93/22312, A1 (SRI INTERNATIONAL), 11 November, 1993 (11.11.93),	8,9,11-14

International application No.

PCT/JP00/07565

C (Continua	tion). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
	especially, description, page 26, compound Nos. III-5,10, etc. & JP, 7-506369, A & EP, 638079, Al	
x	WO, 93/22315, A1 (SRI INTERNATIONAL), 11 November, 1993 (11.11.93), especially, description, page 11; page 23, compound, No. III-7 etc. & AU, 931199, A1	8,9,11-14
х	WO, 99/50304, Al (CASF AKTIENGESELLSCHAFT), 28 October, 1999 (28.10.99), especially, description, page 33, compound b), etc. & AU, 9939271, A & DE, 19817459, Al	´ 8,9,11-14
x	GB, 1305820, A (IMPERIAL CHEMICAL INDUSTRIES LIMITED), 07 February, 1973 (07.02.73), especially, page 4, line 18, etc. & DE, 2145423, A & FR, 2108023, A5	8,9,11-14
x	WO, 98/57957, A1 (NISSAN CHEMICAL INDUSTRIES, LTD.), 23 December, 1998 (23.12.98), entire description, especially, compound Nos.1a-2,4 etc. & AU, 9880335, A1	8,9,11-14
x	WO, 97/03967, A1 (RHONE POULENC RORER LIMITED), 06 February, 1997 (06.02.97), especially, description, page 117, REFERENCE EXAMPLES 11(a),(c),(d) etc. & AU, 9665268, A1	8,9,11-14
X	CHUPP, J. P.; MOLYNEAUX, J. M., "Derivation of fluorine-containing pyridinedicarboxylates. III. Regioselective anion chemistry at the 2- and 4-position." J. Heterocycl. Chem., 1989, Vol.26, No.6, pp.1771-1780 especially, compound No. 3b	8,9,11-14
x	DEJOHN, D.; DOMAGALA, J. M.; KALTENBRONN, J. S.; KROLLS, U. Functionalization of substituted 2(1H) - and 4(1H) - pyridones.III. The preparation of substituted 6-vinyl-1,2-dihydro-2-oxo- and 1,4-dihydro-4-oxo-3-pyridinecarboxylic acids through the chemistry of pyridone dianions. J. Heterocycl. Chem., 1983, Vol.20, No.5, pp.1295-1302 especially, p.1296, Entry 3-8, etc.	8,9,11-14
X Y	Chemical Abstracts, Vol.115, 1991, abstract No.105447 ROZENBLIT, A.; GOLENDER, V.; SUKHOVA, N.; LUKEVICS, E. Computer-aided prediction and study of biological properties of nitrofurylvinyl(polyenyl)quinolines. KhimFarm. Zh., 25(5), 55-8 (Russian) 1991. Registry No.5774-31-2 4-Quinolinecarboxylic acid, 2-[2-(5-nitro-2-furanyl)ethenyl]- 59665-11-4 4-Quinolinecarboxylic acid, 7-chloro-2-[2-(5-nitro-2-furanyl)ethenyl]-	15-17

International application No.

PCT/JP00/07565

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
	73263-92-0 4-Quinolinecarboxylic acid, 6-methoxy-2-[2- (5-nitro-2-furanyl)ethenyl]-	
X Y	Chemical Abstracts, Vol.92, 1980, abstract No.157718 Sukhova, N. M.; Lidaks, M.; Zidermane, A.; Voronova, V. A.; Kauss, V.; Katlaps, I. Search for new drugs in a series of furan derivatives. Konf. Khim. Tekhnol. Furanovykh Soedin., [Tezisy Dokl.], 3rd, pp.97-8. (Russian) 1978. Registry No. 5774-31-2 4-Quinolinecarboxylic acid, 2-[2-(5-nitro-2-furanyl)ethenyl]- 26170-82-1 4-Quinolinecarboxylic acid, 2-[2-(2-furanyl)ethenyl]- 73263-92-0 4-Quinolinecarboxylic acid, 6-methoxy-2-[2-(5-nitro-2-furanyl)ethenyl]-	8-14 15-17
X Y	Chemical Abstracts, Vol.72,1970,abstract No.111193 Lipkin, A. E.; Bespalova, Zh. P. Synthesis based on 2-methyl-4-quinolinecarboxylic acid.	8-14 15-17
`	<pre>KhimFarm. Zh., 4(1), 24-6 (Russian) 1970. Registry No.5774-31-2 4-Quinolinecarboxylic acid, 2-[2-(5-nitro-2-furanyl)ethenyl] 26170-82-1 4-Quinolinecarboxylic acid, 2-[2-(2-furanyl)ethenyl]-</pre>	
	26170-84-3 4-Quinolinecarboxylic acid, 2-[2-(2-thienyl) ethenyl]- 26280-17-1 4-Quinolinecarboxylic acid, 2-[2-(5-nitro-2-thienyl)ethenyl]-	
X	Chemical Abstracts, Vol.66, 1967, abstract No.75885 Fujita, Akio; Nakata, Minoru; Minami, Shinsaku; Takamatsu, Hideji Nitrofuran derivatives. VI. Synthesis of 2-[2-(5-nitro-2-furyl) vinyl] pyridinemethanol and 2-[2-(5-nitro-2- furyl)vinyl] pyridinecarboxylic acid derivatives. Yakugaku Zasshi, 86(11), 1014-21 (Japanese) 1966. Registry No.1030-71-3 Picolinic acid, 6-[2-(5-nitro-2-furyl)vinyl]- 1030-72-4 Nicotinic acid, 6-[2-(5-nitro-2-furyl)vinyl]-	7-14 2,3,5,6,15,17
x.	Chemical Abstracts, Vol.108, 1988, abstract No.142146 Inorg. Chem., 27(7), 1167-73 (English) 1988.	8,11-14
x	Chemical Abstracts, Vol.106, 1987, abstract No.196227 Tap Chi Hoa Hoc, 23(5), 9-11 (Vietnamese) 1985.	8,11-14
X Y	Chemical Abstracts, Vol.103, 1985, abstract No.87754 Yiyao Gongye, 16(2), 66-8, 91 (Chinese) 1985.	8-14,16 15,17
х	Chemical Abstracts, Vol.100, 1984, abstract No.138915	8,11-14

International application No.

PCT/JP00/07565

ategory*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
	Khim. Geterotsikl. Soedin. (11), 1521-3 (Russian) 1983.	
x	Chemical Abstracts, Vol.92, 1980, abstract No.128023 Khim. Geterotsikl. Soedin. (9), 1194-200 (Russian) 1979.	8,11-14
X	Chemical Abstracts, Vol.89, 1978, abstract No.109013 Tezisy Dokl Resp. Konf. Molodykh UchKhim., 2nd, Volume 1, 14-15. Akad. Nauk Est. SSR, Inst. Khim.: Tallinn, USSR. (Russian) 1977.	8,11-14
x	Chemical Abstracts, Vol.78, 1973, abstract No.97460 J. Heterocycl. Chem., 9(6), 1203-7 (English) 1972.	8,11-14
		,
		,
	·	
		·
	·	
	-	

International application No.

PCT/JP00/07565

Box I Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 1 of first sheet)
This international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:
·
1. Claims Nos.: 1,4 because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:
They pertain to methods for treatment of the human body by therapy.
2. X Claims Nos.: 1-17
because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
(See extra sheet.)
·
3. Claims Nos.:
because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).
Box II Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)
This International Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:
(See extra sheet.)
·
As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2. As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3. As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
4. No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:
·
\cdot
Remark on Protest The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.
No protest accompanied the payment of additional search fees.

International application No.
PCT/JP00/07565

Continuation of Box Nos. I, II of continuation of first sheet (1)

The general formulae (I) and (II) of the compounds as described in claims 1 and 8 are variable in most of the structures thereof and thus there is no novel and important chemical structure common to compounds involved therein. Accordingly, it is impossible to comprehend any general single inventive concept on the basis of the description of these claims. It is stated that each substituent in the general formulae is not particularly specified in the substituent type. In addition, such a substituent may further have other substituents, which makes the scope thereof unclear. Furthermore, the substituents Q1 and Q11 are merely defined each as "an acidic group" in claims and thus the scope thereof is unclear. In the illustration of Q1 and Q11 in the description, moreover, alkoxy groups, etc., which are not regarded as acidic groups in general, are also included in the scope thereof. That is to say, the contents of the description are not well-organized.

As in claim 11, compounds which are defined merely by the site distance without using any chemical structure are substantially unclear.

In this international search report, therefore, prior art search has been practiced exclusively on the compounds of the general formulae (I) and (II) wherein:

- W1 and W11 represent each -CH=CH-, -CH2CH2-, -CH2O- or -CH2CH2CH2-;
- G3 is a single bond;
- m, n and p are 0; and
- Q1 and Q11 represent each carboxy, fluoromethanesulfonylamido, N-cyanocarboxamido or 5-tetrazolyl.

	国際調査報告	国際出願番号 РСТ/ЈРО	0/07565
Int. Cl. 7 C07	風する分野の分類(国際特許分類(I PC)) D213/30, 277/26, 28, 32, 44, 215/14, 56, 307/52, 5 2, A61K31/426, 427, 47, 341, 437, 423, 44, 433, 443	13/04, 263/56, 417/04, 06, 12, 14, 285/08, 9, 4709, 4738, 4375, 502, 5383, A61P31/04,	498/06, 471/04, G01N33/15, 50
B. 調査を1			
調査を行った。 Int. Cl. 'C07	3-7.733 最小限資料(国際特許分類(IPC)) D213/00-30, 277/00-44, 215/00-56, 307/00-52, 5 7/00-28, 409/00-12, A61K31/00-5383, A61P31/00		-08, 498/00-06,
最小限資料以外	トの資料で調査を行った分野に含まれるもの		
	:		
	• •		
	用した電子データベース(データベースの名称、 TN),CAPLUS(STN)	調査に使用した用語)	
C. 関連する	ると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連すると	ときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X Y	WO, 98/17625, A1(第一製薬株式会社) 全文献、特に請求の範囲などを参照。 &AU, 4722197, A		2, 3, 5-14, 16 15, 17
X Y	WO, 96/33285, A1 (MICROCIDE PHARMAC 24.10月 1996(24.10.96) 全文献を参照。 &JP, 11-503913, A &WO, 823942, A &US, 5989832, A	CEUTICALS, INC.)	11-16 2, 3, 5-10, 17
区 C欄の統	さにも文献が列挙されている。	□ パテントファミリーに関する別	川紙を参照。
もの 「E」国際出版 以後に在 「L」優先権 文献(E 文献(E 「O」ロ頭に。	のカテゴリー 車のある文献ではなく、一般的技術水準を示す 面目前の出願または特許であるが、国際出願日 公表されたもの 上張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 (は他の特別な理由を確立するために引用する 理由を付す) はる開示、使用、展示等に営及する文献 面目前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願	の日の後に公表された文献 「T」国際出願日又は優先日後に公表出願と矛盾するものではなく、の理解のために引用するもの 「X」特に関連のある文献であって、の新規性又は進歩性がないと考 「Y」特に関連のある文献であって、上の文献との、当業者にとってよって進歩性がないと考えられ 「&」同一パテントファミリー文献	発明の原理又は理論 当該文献のみで発明 えられるもの 当該文献と他の1以 自明である組合せに
国際調査を完了	71.01.01	国際調査報告の発送日 23.01	.01
日本国	D名称及びあて先 国特許庁 (ISA/JP) 郵便番号100-8915 R千代田区霞が関三丁目4番3号	特許庁審査官(権限のある職員) 齋藤 恵 電話番号 03-3581-1101	内線 3490

国際出願番号 PCT/JP00/07565

C(統き).	関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときに	は、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X Y	WO, 99/36442, A(THE UAB RESERCH FOUNDAT 22.7月.1999 (22.07.99) 全文献、特に、明細書第47-51等を参照。 &EP, 1047692, A1		7-14, 16 2, 3, 5, 6, 15, 17
X Y	US, 3870712, A(ELI LILLU AND COMPANY)11 全文献、特に、第1欄および第5欄EXAMPL &US 3799929 A		7-14, 16 2, 3, 5, 6, 15, 17
X Y	JP,44-13952,B(第一製薬株式会社)21.6月 全文献、特に、化合物(I)、(II)等を参照。 (ファミリーなし)		7-14, 16 2, 3, 5, 6, 15, 17
X Y	JP, 44-2219, B(三浦孝次)30.1月.1969(全文献、特に、実施例2等を参照。 (ファミリーなし)	(30. 01. 69)	7-14, 16 2, 3, 5, 6, 15, 17
X Y	FR, 1458066, A (C. F. BOEHRINGER & SOEHNE 10.11月.1966(10.11.66) 全文献、特に、Example 2等を参照。 (ファミリーなし)	G. M. B. H)	7-14, 16 2, 3, 5, 6, 15, 17
X Y	NISHIGAKI,S; YONEDA, F.; OGIWARA, K.; KADOYA, S.; TANAKA, Y.; TAKAMURA, I. Synthesis of l-substituted 1,4-dihydrofuryl)vinyl]-4-oxo-1,8-naphthyridine dChem. Pharm. Bull.,1969,Vol.17,No.9,p.全文献、特に、化合物(VIII)、(V)などを	0-7-[2-(5-nitro-2- lerivatives. I. 1827-1831	7-14, 16 2, 3, 5, 6, 15, 17
Y	LI, XA.; LIVERMORE, D. M.; NIKAIDO, H. Role of Efflux Pumps(s) in Intrinsic R Pseudomonas aeruginosa: Resistance to Chloramphenicol, and Norfloxacin. Antimicrob. Chemth., 1994, Vol. 38, No. 8, p. 全文献を参照。	Tetracycline,	2, 3, 5, 6, 15, 17
Y	GREENE, J.; KAHN, S.; SAVOJ, H; SPRAGUE, P.; T Chemical Function Queries for 3D Datab J.Chem. Inf. Comput. Sci., 1994, No. 34, p. 12 全文献を参照。	ase Search.	2, 3, 5, 6, 15, 17
X	WO, 96/2507, A1(ABOTT LABORATORIES) 1. 2月特に、明細書第64頁Example64のStep 3 &US, 5512581, A &EP, 772594, A	-	8, 9, 11-14

国際出願番号 PCT/JP00/07565

r		
C (続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の ガテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	EP, 786457, A1 (YAMANOUCHI PHARMACEUTICAL CO. LTD.) 30.7月.1997 (30.07.97) 特に、第43頁Reference Example 43等を参照。 &JP, 3061862, B2 &US, 5981559, A &WO, 96/11916, A1	8, 9, 11-14
X	US, 4891428, A (SHERING AKTIENGESLLSCHAFT) 2.1月.1990 (02.01.90) 特に、Example 11, 22, 51等を参照。 &JP, 62-123185, A &EP, 216360, A1	8, 9, 11-14
X .	US, 5936977, A (SSPHARMACEUTICAL CO., LTD.) 10.8月.1999 (10.08.99) 特に、第37欄の下2行などを参照。 &WO, 98/13348, A1 &EP, 882714, A1	8, 9, 11-14
X	WO, 93/22312, A1 (SRI INTERNATIONAL) 11. 11月1993 (11. 11. 93) 特に、明細書第26頁の化合物III-5、10等を参照。 &JP, 7-506369, A &EP, 638079, A1	8, 9, 11-14
X	WO, 93/22315, A1 (SRI- INTERNATIONAL) 11. 11月 1993 (11. 11. 93) 特に、明細書第11, 23頁の化合物III-7等を参照。 &AU, 931199, A1	8, 9, 11-14
X	WO, 99/50304, A1 (CASF AKTIENGESELLSCHAFT) 28. 10月. 1999 (28. 10. 99) 特に、明細書第33頁のb)の化合物などを参照。 &AU, 9939271, A &DE, 19817459, A1	8, 9, 11-14
X	GB, 1305820, A (IMPERIAL CHEMICAL INDUSTRIES LIMITED) 7. 2月. 1973 (07. 02. 73) 特に、第4頁第18行などを参照。 &DE, 2145423, A &FR, 2108023, A5	8, 9, 11-14
X	WO, 98/57957, A1 (NISSAN CHEMICAL INDUSTRIES, LTD.) 23. 12月. 1998 (23. 12. 98) 全文献、特に、化合物1a-2, 4など多数を参照。 &AU, 9880335, A1	8, 9, 11-14

国際出願番号 PCT/JP00/07565

国際調査報告

C(統き).	関連すると認められる文献	関連する
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
Х	WO,97/03967,A1(RHONE POULENC RORER LIMITED) 6.2月.1997(06.02.97) 特に、明細書第117頁REFERENCE EXAMPLE 11(a),(c),(d)等を参照。 &AU,9665268,A1	8, 9, 11-14
Х	CHUPP, J. P.; MOLYNEAUX, J. M. Derivation of fluorine-containing pyridinedicarboxylates. III. Regioselective anion chemistry at the 2- and 4-position. J. Heterocycl. Chem., 1989, Vol. 26, No. 6, p. 1771-1780	8, 9, 11-14
X	特に、化合物3bを参照。 DEJOHN, D.; DOMAGALA, J. M.; KALTENBRONN, J. S.; KROLLS, U.	8, 9, 11-14
	Functionalization of substituted 2(1H)- and 4(1H)-pyridones. III. The preparation of substituted 6-vinyl-1,2-dihydro-2-oxo- and 1,4-dihydro-4-oxo-3-pyridinecarboxylic acids through the chemistry of pyridone dianions. J. Heterocycl. Chem., 1983, Vol. 20, No. 5, p. 1295-1302 特に、p. 1296のEntry3-8などを参照。	
X	Chemical Abstracts, Vol. 115, 1991, abstract No. 105447 ROZENBLIT, A.; GOLENDER, V.; SUKHOVA, N.; LUKEVICS, E. Computer-aided prediction and study of biological properties of nitrofurylvinyl(polyenyl)quinolines. KhimFarm. Zh., 25(5), 55-8 (Russian) 1991. Registry No. 5774-31-2 4-Quinolinecarboxylic acid, 2-[2-(5-nitro-2-furanyl)ethenyl]- 59666-11-4	8-14 15-17
	4-Quinolinecarboxylic acid, 7-chloro-2-[2-(5-nitro-2-furanyl)ethenyl]- 73263-92-0 4-Quinolinecarboxylic acid, 6-methoxy-2-[2-(5-nitro-2-furanyl)ethenyl]-	
X Y	Chemical Abstracts, Vol. 92, 1980, abstract No. 157718 Sukhova, N. M.; Lidaks, M.; Zidermane, A.; Voronova, V. A.; Kauss, V.; Katlaps, I. Search for new drugs in a series of furan derivatives. Konf. Khim. Tekhnol. Furanovykh Soedin., [Tezisy Dokl.], 3rd, p. 97-8. (Russian) 1978.	8-14 15-17
.		

国際出願番号 PCT/JP00/07565

<u>C (続き).</u> 引用文献の カテゴリー*	関連すると認められる文献 引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
y/ - y - *		WHO IN THE STREET OF THE
	Registry No. 5774-31-2	
•	4-Quinolinecarboxylic acid, 2-[2-(5-nitro-2-	ļ
	furanyl)ethenyl]-	
	26170-82-1	
	4-Quinolinecarboxylic acid, 2-[2-(2-furanyl)	
	ethenyl]-	
	73263-92-0	
	4-Quinolinecarboxylic acid, 6-methoxy-2-[2-	1
	(5-nitro-2-furanyl)ethenyl]-	ļ ļ
X	Chemical Abstracts, Vol. 72, 1970, abstract No. 111193	8-14
n. Y	Lipkin, A. E.; Bespalova, Zh. P.	15-17
I		10 17
	Synthesis based on 2-methyl-4-quinolinecarboxylic acid.	
•	KhimFarm. Zh., 4(1), 24-6 (Russian) 1970.	
-	Registry No. 5774-31-2	
	4-Quinolinecarboxylic acid, 2-[2-(5-nitro-2-	
	furanyl)ethenyl]	
	26170-82-1	
	4-Quinolinecarboxylic acid, 2-[2-(2-furanyl)	
	ethenyl]-	
	26170-84-3	-
	4-Quinolinecarboxylic acid, 2-[2-(2-thienyl)	
•	ethenyl]-	
•	26280-17-1	
	4-Quinolinecarboxylic acid, 2-[2-(5-nitro-2-	•
	thienyl)ethenyl]-	
χ .	Chemical Abstracts, Vol. 66, 1967, abstract No. 75885	7-14
Y .	Fujita, Akio; Nakata, Minoru; Minami, Shinsaku; Takamatsu, H	2, 3, 5, 6, 15
1 .	ideji	17
	Nitrofuran derivatives. VI.	1.
	Synthesis of 2-[2-(5-nitro-2-furyl)vinyl]pyridinemethanol	
	and 2-[2-(5-nitro-2-furyl)vinyl]pyridinecarboxylic acid	· ·
•	derivatives.	
٠		
	Yakugaku Zasshi, 86(11), 1014-21 (Japanese) 1966.	
	Registry No. 1030-71-3	
	Picolinic acid, 6-[2-(5-nitro-2-furyl)vinyl]	
•	1030-72-4	
	Nicotinic acid, 6-[2-(5-nitro-2-furyl)vinyl]	
	-	
^		
•		
	· ·	

国際出願番号 PCT/JP00/07565

C (統き).	関連すると認められる文献	明油子子
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	Chemical Abstracts, Vol. 108, 1988, abstract No. 142146 Inorg. Chem., 27(7), 1167-73 (English) 1988.	8, 11-14
X	Chemical Abstracts, Vol. 106, 1987, abstract No. 196227 Tap Chi Hoa Hoc, 23(5), 9-11 (Vietnamese) 1985.	8, 11-14
X Y	Chemical Abstracts, Vol. 103, 1985, abstract No. 87754 Yiyao Gongye, 16(2), 66-8, 91 (Chinese) 1985.	8-14, 16 15, 17
X	Chemical Abstracts, Vol. 100, 1984, abstract No. 138915 Khim. Geterotsikl. Soedin. (11), 1521-3 (Russian) 1983.	8, 11-14
X	Chemical Abstracts, Vol. 92, 1980, ,abstract No. 128023 Khim. Geterotsikl. Soedin. (9), 1194-200 (Russian) 1979.	8, 11-14
X	Chemical Abstracts, Vol. 89, 1978, abstract No. 109013 Tezisy Dokl Resp. Konf. Molodykh UchKhim., 2nd, Volume 1, 14-15. Akad. Nauk Est. SSR, Inst. Khim.: Tallinn, USSR. (Russian) 1977.	8, 11-14
X	Chemical Abstracts, Vol. 78, 1973, abstract No. 97460 J. Heterocycl. Chem., 9(6), 1203-7 (English) 1972.	8, 11-14
,		

国際出願番号 PCT/JP00/07565

第1個 請求の範囲の一部の調査ができないときの意見(第1ページの2の続き)
法第8条第3項(PCT17条(2)(a))の規定により、この国際調査報告は次の理由により請求の範囲の一部について作
成しなかった。
1.
つまり、
人の身体の治療による処置方法に該当する。
A STATE OF THE STA
. •
2. 🔀 請求の範囲 1-17 は、有意義な国際闘査をすることができる程度まで所定の要件を満たしてい
ない国際出願の部分に係るものである。つまり、
(別紙を参照。)
(MING EDING)
3. 🌅 請求の範囲 は、従属請求の範囲であってPCT規則6.4(a)の第2文及び第3文の規定に
従って記載されていない。
第Ⅱ棚 発明の単一性が欠如しているときの意見(第1ページの3の続き)
次に述べるようにこの国際出願に二以上の発明があるとこの国際調査機関は認めた。
(別紙を参照)
(DIMY & DUK)
1 □ 出願人が必要な追加調査手数料をすべて期間内に納付したので、この国際調査報告は、すべての調査可能な請求
の範囲について作成した。
2. 🔯 追加調査手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲について調査することができたので、追
加調査手数料の納付を求めなかった。
3. □ 出願人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、手数料の納
付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。
I and the second se
4
4.
4.
されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。
されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。 追加調査手数料の異議の申立てに関する注意
されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。

様式PCT/ISA/210 (第1ページの続葉 (1)) (1998年7月)

(第 I 欄および第 I I 欄の続き)

請求の範囲1、8に記載の化合物の一般式(I)、(II)は、その構造の大部分が可変で、これに含まれる化合物は、新規で重要な化学構造を共有していない。したがって、各請求の範囲の記載から、まとまりのある一つの発明概念を把握することができない。また、一般式中の各置換基は、置換基の種類を特定することなく、さらに別の置換基で置換されていても良いとされその範囲が不明確である。さらに、置換基Q1、Q11については、請求の範囲には「酸性基」とのみ定義され、その範囲が不明確であるのに加え、明細書のQ1、Q11の説明にはアルコキシなど、一般に酸性基とは認識されていないものまでも含んでおり、内容が整合しない。

また、請求の範囲11のように、化学構造を用いず、サイトの距離で示された部分構造で示された化合物はその実体が不明確である。

したがって、本国際調査報告では、明細書の記載を参考にして、請求の範囲に記載の一般式(I)、(II)における

W1、W11が-CH=CH-、-CH2CH2-、-CH2O-、-CH2CH2CH2-G3が単結合

m、n、pが0

Q1、Q11がカルボキシ、フルオロメタンスルホニルアミド、Nーシアノカルボキサミド、5-テトラゾリル

であるものに限定して先行技術文献調査を行った。